(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 特 許 公 報(B2)

(11)特許番号

# 第2613355号

(45)発行日 平成9年(1997)5月28日

(24)登録日 平成9年(1997)2月27日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示	簡所
C 0 7 D 473/06			C 0 7 D 473/		
A 6 1 K 31/52	AAB		A61K 31/	52 AAB	
	AAK			AAK	
	AAM			AAM	
	ACF			ACF	
				請求項の数2(全 55 頁) 最終頁に	続く
(21)出顧番号	特願平5-236176		(73)特許権者	000001029	
				協和醗酵工業株式会社	
(22)出願日	平成5年(1993)9)	月22日		東京都千代田区大手町1丁目6番1	号
			(72)発明者	鈴木 文夫	
(65)公開番号	特開平6-211856			静岡県三島市富士見台18-4	
(43)公開日	平成6年(1994)8月	月2日	(72)発明者	島田(純一)	
(31)優先権主張番号	特顏平4-257834			静岡県駿東郡清水町伏見270-1	
(32)優先日	平4 (1992) 9 月28日	3	(72)発明者	小池 信明	
(33)優先権主張国	日本(JP)			静岡県駿東郡長泉町下土狩1188	
			(72)発明者	中村 護治	
				静岡県駿東郡長泉町竹原260-1	
			(72)発明者	塩崎 静男	
			(,,,,	静岡県富士市原田2162-9	
			(72)発明者	市川俊司	
			,	静岡県田方郡函南町肥田825	
			(72)発明者	野中 裕美	
			(1.0/Ju-71-F	静岡県駿東郡清水町徳倉580-71	
				最終頁に	続く

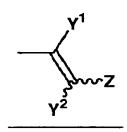
#### (54) 【発明の名称】 パーキンソン氏病治療剤

#### (57) 【特許請求の範囲】 【請求項1】 式 (I)

$$R^1$$
 $N$ 
 $R^2$ 
 $R^3$ 
 $R^4$ 
 $R^4$ 
 $R^2$ 

{式中、R¹およびR²は同一または異なってメチルま たはエチルを表し、R³は同一または異なって水素、低

級アルキル、低級アルケニルまたは低級アルキニルを表 し、<u>R'は</u>



[式中、Y'およびY'は同一または異なって水素、ハ ロゲンまたは低級アルキルを表し、乙は置換もしくは非 置換のアリール、

(式中、R<sup>6</sup>は水素、ヒドロキシ、低級アルキル、低級 \*

\*アルコキシ、ハロゲン、ニトロまたはアミノを表し、mは1~3の整数を表す)または置換もしくは非置換の複素環基を表す]を表し、X¹およびX²は同一または異なってOまたはSを表す}で表されるキサンチン誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分とするパーキンソン氏病治療剤。

【請求項2】 式 (I-A) 【化4】

30

[式中、R<sup>3</sup>は水素または低級アルキルを表し、Z<sup>4</sup>は 【化5】

(式中、R'、R'、R'の少なくとも一つは低級アルキルまたは低級アルコキシを表し、他の基は水素を表し、R''は水素または低級アルキルを表す)または【化6】

(式中、R<sup>6</sup>およびmは前記と同意義を表す)を表し、R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>は前記と同意義を表す]で表されるキサンチン誘導体またはその薬理的に許容される塩。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、強力でかつ特異性の高いA<sub>2</sub> 拮抗作用を有するキサンチン誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分とするパーキンソン氏病治療剤に関する。

#### [0002]

【従来の技術】アデノシンは、A₂受容体を介して神経 伝達物質抑制作用、気管支痙攣作用および骨吸収促進作 ※50

※用を示すことが知られており、アデノシンA2受容体拮 20 抗剤(以下、A2拮抗薬という)はパーキンソン氏病治療薬、抗痴呆薬、抗喘息薬、抗うつ薬あるいは骨粗鬆症治療薬等のアデノシンA2受容体の機能亢進に由来する各種疾患の治療薬として期待される。

[0003]

【化7】

$$R^{1b}$$
 $N$ 
 $R^{2b}$ 
 $R^{3c}$ 
 $R^{3c}$ 
 $R^{1c}$ 
 $R^{3c}$ 
 $R^{2c}$ 
 $R^{2c}$ 
 $R^{2c}$ 
 $R^{2c}$ 
 $R^{2c}$ 
 $R^{2c}$ 
 $R^{3b}$ 
 $R^{4b}$ 
 $R^{4b}$ 

【0004】式 (A) において、R<sup>®</sup>およびR<sup>®</sup>がプロピル、R<sup>®</sup>が水素、R<sup>®</sup>が置換もしくは非置換のフェニル、芳香族複素環基、シクロアルキル、スチリルまたはフェニルエチルである化合物がアデノシン拮抗作用を有することが知られている [ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー (J. Med. Chem.)、34巻、1431頁、1991年]。また、式 (B) において、R<sup>®</sup>

20

5

およびR\*が同一または異なってメチルまたはエチルを 表し、R\*がメチルを表し、Y\*およびY\*が水素を表 し、2°がフェニルまたは3,4,5-トリメトキシフ エニルである化合物が、特公昭47-26516号公報 に大脳刺激剤として、R"およびR"が同一または異な って水素、プロピル、ブチルまたはアリルを表し、R\* が水素または低級アルキルを表し、Y"およびY"が同 ーまたは異なって水素またはメチルを表し、Z°が置換 数1~3の低級アルキル、ヒドロキシ、低級アルコキ シ、ハロゲン、アミノ、ニトロ等で置換されたもしくは 非置換のフェニル、ピリジル、イミダゾリル、フリルま たはチエニルである化合物が、アデノシンA2受容体拮 抗作用を有し、喘息、骨粗鬆症治療効果をもつことがW ○92/06976号公報に開示されている。さらに、 式(B)においてR'c、R'cおよびR'がメチル、Y'c およびY\*が水素である化合物の内、Z°がフェニルで ある化合物 (8-スチリルカフェイン) [ケミッシェ・ ベリヒテ (Chem. Ber.) 、119巻、1525頁、19 86年] およびZ°がピリジル、キノリルあるいはメト キシ置換もしくは非置換のベンゾチアゾリルである化合 物 [ケミカル・アブストラクト (Chem. Abst. ) 、60 巻、1741h 、1964年] が知られているが、その薬理 作用に関する記載はない。

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、キサンチン骨格を有し、強力でかつ特異性の高いA<sub>2</sub> 拮抗作用を有する優れたパーキンソン氏病治療剤を提供することにある。

#### [0006]

【課題を解決するための手段】本発明は、式(I)

[0007]

### 【化8】

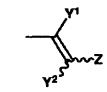
 $\begin{array}{c|cccc}
 & X^2 & R^3 \\
\hline
 & N & N & R^4 & (I) \\
\hline
 & R^2 & R^3 & R^4 & (I)
\end{array}$ 

\*【0008】 {式中、R¹およびR² は同一または異なってメチルまたはエチルを表し、R³は同一または異なって水素、低級アルキル、低級アルケニルまたは低級アルキニルを表し、R¹ はシクロアルキル、- (CH₂)。-R⁵ (式中、R⁵ は置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の複素環基を表し、nは0~4

[0009]

の整数を表す) または

【化9】



【0010】 [式中、Y¹ およびY² は同一または異なって水素、ハロゲンまたは低級アルキルを表し、乙は置換もしくは非置換のアリール、

[0011]

【化10】

【0012】(式中、R<sup>6</sup>は水素、ヒドロキシ、低級アルキル、低級アルコキシ、ハロゲン、ニトロまたはアミノを表し、mは1~3の整数を表す)または置換もしくは非置換の複素環基を表す]を表し、X<sup>1</sup>およびX<sup>2</sup>は30 同一または異なってOまたはSを表す}で表されるキサンチン誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分とするパーキンソン氏病治療剤に関する。

【0013】また、本発明により、式 (I-A)

[0014]

【化11】

【0015】 [式中、R<sup>3</sup>は水素または低級アルキルを 表し、Z<sup>4</sup>は

[0016]

【化12】

【0017】 (式中、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>の少なくとも一つは低級アルキルまたは低級アルコキシを表し、他の基は水素を表し、R<sup>19</sup>は水素または低級アルキルを表す)または

[0018]

【化13】

【0019】(式中、 $R^6$ およびmは前記と同意義を表す)を表し、 $R^1$ および $R^2$ は前記と同意義を表す〕で表されるキサンチン誘導体またはその薬理的に許容される塩を提供することができる。以下、式(I)および式(I-A)で表される化合物をそれぞれ化合物(I)および化合物(I-A)という。他の式番号の化合物についても同様である。

【0020】式(I) および式(I-A) の各基の定義 において、低級アルキルおよび低級アルコキシのアルキ ル部分は、直鎖または分岐状の炭素数1~6の、例えば メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イ ソブチル、sec ーブチル、tertーブチル、ペンチル、ネ オペンチル、ヘキシル等を表し、低級アルケニルは、直 鎖または分岐状の炭素数2~6の、例えばビニル、アリ ル、メタクリル、クロチル、3-ブテニル、2-ペンテ ニル、4ーペンテニル、2ーヘキセニル、5ーヘキセニ ル等を表し、低級アルキニルは、直鎖または分岐状の炭 素数2~6の、例えばエチニル、プロパルギル、2-ブ チニル、3ーブチニル、2ーペンチニル、4ーペンチニ ル、2-ヘキシニル、5-ヘキシニル、4-メチル-2 ーペンチニル等を表し、アリールは、フェニルまたはナ フチルを表し、シクロアルキルは、炭素数3~8のシク ロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロへ キシル、シクロヘプチル、シクロオクチル等を表し、複 \* \* 素環基は、フリル、チエニル、ピロリル、ピラニル、チ オピラニル、ピリジル、チアゾリル、イミダゾリル、ピ

リミジル、トリアジニル、インドリル、キノリル、プリニル、ベンゾチアゾリル等を表し、ハロゲンはフッ素、

塩素、臭素、ヨウ素の各原子を意味する。

【0021】アリールおよび複素環基の置換基としては、同一または異なって置換数1~4の、例えば低級アルキル、ヒドロキシ、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、ハロゲン、ニトロ、アミノ、低級アルキルアミノ、ジ低級アルキルアミノ、トリフルオロメトキシ、ベンジルオキシ、フェール、フェノ

フルオロメトキシ、ベンジルオキシ、フェニル、フェノキシ等があげられる。低級アルキルおよび低級アルコキシ、低級アルキルアミノ、ジ低級アルキルアミノのアルキル部分は、前記低級アルキルと同意義を表し、ハロゲンは前記と同義である。低級アルコキシの置換基としては、ヒドロキシ、低級アルコキシ、ハロゲン、アミノ、アジド、カルボキシ、低級アルコキシカルボニル等があげられる。低級アルコキシおよび低級アルコキシカルボニルのアルキル部分は、前記低級アルキルと同意義を表20 し、ハロゲンは前記と同義である。

【0022】化合物(I)の薬理的に許容される塩には、薬理的に許容される酸付加塩、金属塩、アンモニウム塩、有機アミン付加塩、アミノ酸付加塩等が包含される。化合物(I)の薬理的に許容される酸付加塩としては、塩酸塩、硫酸塩、リン酸塩等の無機酸塩、酢酸塩、マレイン酸塩、フマル酸塩、酒石酸塩、クエン酸塩等の有機酸塩があげられ、薬理的に許容される金属塩としてはナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩、マグネシウム塩、カルシウム塩等のアルカリ土類金属塩、アルミニウム塩、亜鉛塩があげられ、薬理的に許容されるアンモニウム塩としてはアンモニウム、テトラメチルアンモニウム等の塩があげられ、薬理的に許容される有機アミン付加塩としてはモルホリン、ピペリジン等の付加塩、薬理的に許容されるアミノ酸付加塩としてはリジン、グリシン、フェニルアラニン等の付加塩があげられる

【0023】次に化合物(I)の製造法について説明するが、化合物(I)は以下に示す製造法以外に、前述の特公昭47-26516号公報; J. Med. Chem. 、34巻、1431頁、1991年; Chem. Ber.、119巻、1525頁、1986年およびChem. Abst. 、60巻、1741h、1964年等を参考にして製造することができる。

#### 製造法1

化合物 (I) において $R^a$  が水素である化合物 (I - a) は、次の反応工程により得られる。

[0024]

【化14】

Ċ

【0025】 (式中、R'、R'、R'、X'およびX'な前記と同義である)

工程1:公知の方法(例えば、特開昭59-42383 号公報; J. Med. Chem. 、32巻、1873頁、198 9年) に準じて得られるウラシル誘導体 (II) とカル ボン酸(III) あるいはその反応性誘導体とを反応さ せることにより化合物(IV)を得ることができる。こ こで化合物(III)の反応性誘導体としては、酸クロ リド、酸ブロミド等の酸ハライド類、pーニトロフェニ ルエステル、Nーオキシコハク酸イミド等の活性エステ ル類、市販の酸無水物あるいは3-(3-ジメチルアミ ノプロピル) -1-エチルカルボジイミド、ジイソプロ ピルカルボジイミド、ジシクロヘキシルカルボジイミド 等のカルボジイミドを用い生成される酸無水物類、炭酸 モノエチルエステル、炭酸モノイソブチルエステル等と の混合酸無水物類等があげられる。反応は、化合物(I II) を用いる場合は、無溶媒、50~200℃で10 分~5時間で終了する。

【0026】また該工程に化合物(III)の反応性誘導体を用いる場合は、ペプチド化学で常用される方法に準じて実施することができる。すなわち、化合物(II)を化合物(III)の反応性誘導体と、好ましくは添加剤または塩基の存在下に反応させることにより化合物(IV)が得られる。反応溶媒としては、塩化メチレ \*50

\*ン、クロロホルム、二塩化エタン等のハロゲン化炭化水 素類、ジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテル 類、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドおよ 30 び必要により水等が適宜選択され、添加剤としては1-ヒドロキシベンゾトリアゾール等が、また塩基として は、ピリジン、トリエチルアミン、4-ジメチルアミノ ピリジン、N-メチルモルホリン等があげられる。反応 は、-80~50℃で、0.5~24時間で終了する。 また反応性誘導体は、反応系中に生成させた後単離せず に用いてもよい。

【0027】工程2:化合物(IV)を塩基の存在下(A法)、脱水剤での処理(B法)または加熱下(C法)反応させて化合物(I-a)を得ることができる。40 A法では、塩基として、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属水酸化物が用いられ、反応溶媒としては、水、メタノール、エタノール等の低級アルコール類、ジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテル類、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が単独もしくは混合して用いられる。反応は、0~180℃で、10分~6時間で終了する。

【0028】B法では、脱水剤として、例えば塩化チオニル等のハロゲン化チオニル、オキシ塩化リン等のオキシハロゲン化リンが用いられ、反応溶媒としては、無溶媒あるいは、塩化メチレン、クロロホルム、二塩化エタ

ン等のハロゲン化炭化水素、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等の反応に不活性な溶媒が用いられる。反応は、0~180℃で、0.5~12時間で終了する。

【0029】C法では、反応溶媒として、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ダウサーモA(ダウケミカル社製)等の極性溶媒が用いられる。反応は、50~200℃で、10分~5時間で終了する。

【0030】工程3:化合物(II)とアルデヒド(V)とを反応させることによりシッフ塩基(VI)を得ることができる。反応溶媒としては、酢酸とメタノール、エタノール等の低級アルコール類との混合溶媒が用いられる。反応は、-20~100℃で、0.5~12時間で終了する。

【0031】工程4:化合物(VI)を酸化剤の存在 下、酸化的環化反応に付すことにより化合物(I-a) 12

\*を得ることができる。酸化剤としては、例えば酸素、塩化第二鉄、硝酸セリウム (IV) アンモニウム、ジエチルアゾジカルボキシレート等が例示される。反応溶媒としては、メタノール、エタノール等の低級アルコール類、塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、トルエン、キシレン、ニトロベンゼン等の芳香族炭化水素類等の反応に不活性な溶媒が用いられる。反応は、0~180℃で、10分~12時間で終了する。

【0032】製造法2

10 化合物 (I) において R° が水素以外の基である化合物 (I-b) は、次の反応工程により得られる。化合物 (I-b) は、製造法 1 で得られる化合物 (I-a) より得ることができる。

[0033]

【化15】

【0034】 (式中、R<sup>™</sup>はR³の定義中の水素以外の基を表し、R¹、R²、R¹、X¹およびX³は前記と同義である)

化合物 (I-b) は、化合物 (I-a) とアルキル化剤 とを、必要により塩基の存在下に反応させることにより 得ることができる。適当なアルキル化剤としては、ヨウ 化メチル、ヨウ化エチル、臭化アリル等のアルキルハライド類、ジメチル硫酸等のジアルキル硫酸類、p-トルエンスルホン酸アリル、トリフルオロメタンスルホン酸メチル等のスルホン酸エステル類、ジアゾメタン等のジアゾアルカン類等が例示される。塩基としては、例えば 炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、水素化ナトリウム等の水素化アルカリ金属およびナ ※

※トリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド等のアルカリ金属アルコキシド等があげられる。反応溶媒としては、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類、ジメチルホルム30 アミド、ジメチルスルホキシド等が用いられる。反応は、0~180℃で、0.5~24時間で終了する。【0035】製造法3

化合物 (I) においてZがヒドロキシを置換基として有するフェニルである化合物 (I-d) は、次の反応工程によっても得られる。

[0036]

【化16】

【0037】 (式中、R"は置換もしくは非置換の低級 アルキルを表し、pおよびqは $p \ge q$  でありそれぞれ  $1 \sim 4$  の整数を表し、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $X^1$ 、 $X^2$ 、Y および $Y^2$  は前記と同義である)

R"の定義における置換もしくは非置換の低級アルキルは、前記と同義である。

★【0038】化合物 (I-d) は、製造法1または製造法2により得られる化合物 (I-c) [化合物 (I) において乙が置換もしくは非置換の低級アルコキシを置換基として有するフェニルである化合物] に、脱アルキル化剤を作用させることにより得ることができる。適当な★50 脱アルキル化剤としては、三臭化ほう素およびそのジメ

チルジスルフィド錯体、三塩化ほう素、ヨードトリメチルシラン、ナトリウムエタンチオラート、ナトリウムベンゼンチオラート、臭化水素酸等が例示される。反応溶媒としては、使用される脱アルキル化剤により異なるが、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、塩化メチレン、クロロホルム、二塩化エタン等のハロゲン化炭化水素類、ジメチルホルムアミド、酢酸等があげられる。反応は、-30~140℃で、10分~120時間 \*

\* で終了する。

【0039】製造法4

化合物 (I) においてZが置換もしくは非置換の低級アルコキシを置換基として有するフェニルである化合物 (I-e) は、次の反応工程によっても得られる。

[0040]

【化17】

【0041】 (式中、R<sup>12</sup>は置換もしくは非置換の低級 アルキルを表し、rはq≧rであり1~4の整数を表 し、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>11</sup>、X<sup>1</sup>、X<sup>2</sup>、Y<sup>1</sup>、Y<sup>2</sup>、pおよびqは前記と同義である)

R<sup>12</sup>の定義における置換もしくは非置換の低級アルキルは、前記と同義である。

【0042】化合物 (I-e) は、化合物 (I-d) か ※

※ら製造法2の方法に準じて得ることができる。

### 【0043】製造法5

化合物 (I) において Z がアミノ置換低級アルコキシを 置換基として有するフェニルである化合物 (I-h) は、次の反応工程によっても得られる。

20 [0044]

【化18】

【0045】 (式中、Qは低級アルキレンを表し、Halは塩素、臭素、ヨウ素の各原子を表し、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、X<sup>1</sup>、X<sup>2</sup>、Y<sup>1</sup> およびY<sup>2</sup> は前記と同義である)

Qの定義における低級アルキレンは、直鎖または分枝状の炭素数1~6の、例えばメチレン、エチレン、プロピレン、1ーメチルエチレン、ブチレン、1ーメチルプロピレン、2ーメチルプロピレン、ペンチレン、ヘキシレン等を意味する。

【0046】工程1:化合物 (I-g) は、製造法4の 方法に準じて得られる化合物 (I-f) [化合物 (I) において乙が塩素、臭素またはヨウ素置換の低級アルコ キシを置換基として有するフェニルである化合物] と5 ~10当量のアジ化ナトリウムとを反応させることによ り得ることができる。反応溶媒としては、ジメチルホル ★ ★ムアミド等の反応に不活性な溶媒が用いられる。反応 は、50~80℃で、1~10時間で終了する。

【0047】工程2:化合物(I-h)は、まず、化合物(I-g)を、2~5当量のトリフェニルホスフィン等の還元剤の存在下、テトラヒドロフラン、ジオキサン 40 等の反応に不活性な溶媒中、室温~50℃で10分~5時間処理し、次いで、過剰量の水を加え、50℃~用いた溶媒の沸点で1~10時間処理することにより得ることができる。

# 【0048】製造法6

化合物 (I) において Z がカルボキシ 置換低級アルコキシを置換基として有するフェニルである化合物 (I-j) は、次の反応工程によっても得られる。

[0049]

【化19】

【0050】 (式中、R''は低級アルキルを表し、R'、R'、R'、Q、X'、X'、Y'およびY' は前記と同義である)

R<sup>13</sup>の定義における低級アルキルは、前記と同義である。化合物(I - j)は、製造法4の方法に準じて得られる化合物(I - i) [化合物(I)において乙が低級アルコキシカルボニル置換の低級アルコキシを置換基として有するフェニルである化合物]を水酸化ナトリウム、水酸化リチウム等の水酸化アルカリ金属等の存在下加水分解することにより得ることができる。反応溶媒と\*

\* しては、水とジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテルあるいはメタノール、エタノール等のアルコールとの混合溶媒が用いられる。反応は、室温~用いた溶媒の10 沸点で、10分~12時間で終了する。

16

#### 【0051】製造法7

化合物 (I) においてZがヒドロキシを置換基として有するフェニルである化合物 (I-m) は、次の反応工程によっても得られる。

[0052]

【化20】

【0053】 (式中、tは1~4の整数を表し、R'、R'、R'、X'、X'、Y' およびY' は前記と同義である)

化合物 (I-m) は、製造法1、製造法2または製造法4の方法に準じて得られる化合物 (I-k) [化合物 (I) においてZがメトキシメトキシを置換基として有するフェニルである化合物]を塩化水素ガス、塩酸水溶液等の存在下処理することにより得ることができる。反応溶媒としては、ジオキサン、テトラヒドロフラン等の ※

※エーテル、メタノール、エタノール等のアルコール等が 用いられる。反応は、室温~用いた溶媒の沸点で、1~ 20時間で終了する。

#### 【0054】製造法8

化合物 (I) において $X^2$ がSである化合物 (I-o) は、次の反応工程によっても得られる。

[0055]

【化21】

30

【0056】 (式中、R¹、R²、R³、R⁴およびX¹は前記と同義である)

化合物(I-o)は、製造法 1 ~製造法 7 の方法に準じて得られる化合物(I-n)[化合物(I)において $X^2$  が〇である化合物]をチオ化剤と反応させることにより得ることができる。チオ化剤としては、五硫化リン、ローソン試薬等が例示される。反応溶媒としては、ピリジン、ジメチルホルムアミド、ジオキサン、テトラヒドロフラン等が、好ましくはピリジンが用いられる。反応は、50~180℃で、10分~36時間で終了する。上述した製造法における目的化合物は、有機合成化学で常用される精製法、例えば濾過、抽出、洗浄、乾燥、濃  $\star 50$ 

★縮、再結晶、各種クロマトグラフィー等に付して単離精 40 製することができる。

【0057】化合物(I)の塩を取得したい時、化合物(I)が塩の形で得られる場合には、そのまま精製すればよく、また、遊離の形で得られる場合には、適当な溶媒に溶解または懸濁し、酸または塩基を加え塩を形成させればよい。化合物(I)には、例えば、E/Zの幾何異性体が存在し得るものもあるが、これら幾何異性体を含めて全ての可能な異性体およびこれらの混合物も本発明の治療剤として用いられる。なお、E/Zの分離を所望の場合は、例えば、分別結晶、分別沈澱、分別溶解等の分別法により単離、精製すればよい。

【0058】また、化合物(I)およびその薬理的に許容される塩は、水あるいは各種溶媒との付加物の形で存在することもあるが、これら付加物も本発明の治療剤として用いられる。化合物(I)の具体例を第1表に示

【0059】 【表1】

化合物番号	-R1	–R²	Z	-R <sup>3</sup>
1	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	—€_>OCH <sub>3</sub>	–н
			, осн³	
2	11	11	***	−CH <sub>3</sub>
3	11	19		<b>–H</b>
			H3CQ OCH3	
4	<b>17</b>	11	tt	-CH <sub>3</sub>
5	m	11	- <b>⟨</b> _>-OCH₃	<b>–</b> H
	•		H³CQ	
6	**	11	11	-CH <sub>3</sub>
7	w	"	ОСН₃	-н
			H3CQ OCH3	
8	**	11	11	-CH <sub>3</sub>
9	n	u	– <b>€</b> D-OCH₃	<b>–</b> H
			н₃с сн₃	
10	11	n	н	-CH <sub>3</sub>
			CH₃	
11	•	n		<b>–</b> H
			H <sub>3</sub> C	
12	11	10	н	-CH <sub>3</sub>
13	11	11	<b>⊸</b> СУ-осн₃	-н
			H <sub>3</sub> CO CH <sub>3</sub>	
14	1f	11	n	-CH <sub>3</sub>

[0060]

【表2】

第1表-2

		71-24-0		
化合物番号	-R1	–R²	-z	−R³
15	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	<b>-⟨</b> ∑ <sub>3</sub>	-н
16	"	**	"	-CH <sub>3</sub>
17	•••	11	~ <u>~</u>	-H
18	w	11	"	-CH <sub>3</sub>
19	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> CO OCH <sub>3</sub>	<b>-H</b>
20	. "	11	H <sup>3</sup> CQ DCH <sup>3</sup>	-CH <sub>3</sub>
21	ΨĒ		-CH3	-н
22	n	11	H₃C CH₃ "	-CH <sub>3</sub>
23	Ħ	11	-(_>_	н
24	n	11	<b>O</b> *	-CH <sub>3</sub>
25	***	11		-н
26	**	n	H <sub>3</sub> CÓ ÖCH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>
27	n	11	-CD-OCH <sub>3</sub>	-н
28	**	O	H <sub>3</sub> CO " CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>
29	11	tt.	-√_У-осн₃	Н
30	**	"	H₃Ć "	-CH <sub>3</sub>
31	tt	**	-C->-OCH <sub>3</sub>	<b>-H</b>
32	ii .	18	H³CQ CH³	-CH <sub>3</sub>

[0061]

【表3】

第1表-3

		77 T T T T T T T T T T T T T T T T T T		
化合物番号	-R <sup>1</sup>	R²	<b>–Z</b>	-R3
			CH₃	
33	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	<b>-</b> <>	-H
			H₃C′	
34	"	**		−CH <sub>3</sub>
35	11	tt		-H
36	17	11		−CH <sub>3</sub>
37	17	17	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	<b>–H</b>
38	ti.	11	•	-CH <sub>3</sub>
			OCH <sub>3</sub>	
39	11	11	<b>→</b>	<b>-H</b>
40	11	11	"	-CH <sub>3</sub>
41	11	, 11	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	-Н
42	11	**	н	-CH <sub>3</sub>
43	19	ŧŧ	СН₃	-н
44		ŧŧ	"	-CH <sub>3</sub>
			H3CO	
45	**	**	<b>-</b>	-н
46	**	**		-CH <sub>3</sub>
·			CH₃	
47	11	11		-H
48	"	n	11	-CH <sub>3</sub>
49	"	41		-H
			CI OCH3	
50	• ••	**	#	-CH <sub>3</sub>
51	-CH <sub>3</sub>	-CH₃	n n	<b>H</b>
<b>52</b>	"	"	11	-CH <sub>3</sub>
53	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH₂CH₃	<b>−</b> €>F	-H
54	••	11		-CH <sub>3</sub>

[0062]

【表4】

		第1表-4		
化合物番号	-R1	−R²	-z	-R³
55	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-{_}осн₃	-н
56	n	11	Br "	-CH <sub>3</sub>
57	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	**,	–H ਁ
58	"	n	OCH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>
59	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-√_>-och₃	-н
60	Ħ	et	Br' ,, OCH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>
61	n	п	-Сосн	<b>-</b> H
62	tt	**	O₂N "	-CH <sub>3</sub>
63	11	11		-н
64	er er	4	O₂NÍ ÒCH3	-CH <sub>3</sub>
65	11	u ·	<b>-</b> ₹\$	-н
66	n	e	© , OCH₃	-CH <sub>3</sub>
67	••	**		<b>–</b> H
68	31	u	OCH3	-CH <sub>3</sub>
69	**	#	CI	-н
<b>70</b> -	u	**	"	-CH <sub>3</sub>

[0063] 【表5】

第1表-5

		第1次一0		
化合物番号	-R¹	-R²	<b>–z</b>	_R3
71	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	R <sup>4</sup> = CH <sub>3</sub>	-н
72	11	,	"	-CH <sub>3</sub>
73	**	**	-{_}_CF <sub>3</sub>	-H
74	17	11	11	-CH <sub>3</sub>
<b>7</b> 5	11	11	$R^4 = -$	-н
<b>7</b> 6	u	it	"	-CH <sub>3</sub>
77	11	17	<b></b> _Br	<b>-</b> H
78	11	rr rr	11	-CH <sub>3</sub>
79	"	"		-Н
80	**	**	"	-CH <sub>3</sub>
81	**	11		Н
82	**	11		-CH3
83	11	11	<b></b>	-H
84	10		11	-CH <sub>3</sub> ⋅
85		***	CF <sub>3</sub>	<b>-</b> H
86	н	<b>"</b>	n .	-CH <sub>3</sub>
87	11	11	<b>←</b>	-н
88	11	n	P1	-CH <sub>3</sub>

[0064]

【表6】

第1表-6

		W130-0		
化合物番号	<b>–</b> R¹	<b>−R</b> <sup>2</sup>	<b>-Z</b>	-R <sup>3</sup>
\ <u></u>			NO₂	
89	-CH₂CH₃	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	<b>-⟨_}</b> >	<b>–H</b>
90	11	11	<u> </u>	-CH <sub>3</sub>
	•		Br	
91	n	17	<b>-</b> (_)	-H
92	••	**		-CH <sub>3</sub>
			CF <sub>3</sub>	
93	tt	17	<b>-(_)</b>	-H
94	17	11	**	-CH3
			Br	
95	10	H	~ <u>~</u> >°	<b>-</b> H
96	11		<b>`</b> O'	-CH <sub>3</sub>
80			Ę.	-C113
97	17	17		-н
98	**	**	\ <u>-</u>	-CH <sub>3</sub>
99	11	**	-{_}N(CH <sub>3</sub> );	_
				2
100	19	H	<b>~_&gt;~_</b> >	11
101	**	11	*1 	-CH <sub>3</sub>
			F A	
102	и	"	—⟨⟩_OCH3	<b>-H</b>
103	**	**	"	−CH <sub>3</sub>
			CI	
104		<b>11</b>	F	<b>–</b> H
105	••	11	ti	-CH <sub>3</sub>

[0065]

【表7】

第1表-7

化合物番号	-R¹	–R²	<b>-Z</b>	-R <sup>3</sup>
106	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH₂CH₃	OCH <sub>3</sub>	-н
107	**	11	H₃Ç F	-CH <sub>3</sub>
108	**	17	-	<b>-H</b>
109	**	19		-CH <sub>3</sub>
110	<b>n</b>	"	— <b>⊘</b> −ОН ОН	11
111	11	11	<b>–∕_</b> У_осн	<b>3</b> "
112	11		{_>-он	11
113	11	"	(CH₂C	<sub>6</sub> H <sub>5</sub> "
114	tr	n	- <b>(</b> CH₂)	<sub>4</sub> Br "
115	19	18	-(CH₂)	<sub>4</sub> N <sub>3</sub> "
116	16		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	NH <sub>2 "</sub>
117	19	11	OCH₂CO₂	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> "
118	17	27	-CD-OCH2CO	O₂H "
119 120	77 14	.,		–Н –СН <sub>3</sub>
121	19	11	<b>—</b> ()он	–н
122	· ·	n ·	— Н₃С СН₃	-CH <sub>3</sub>

【0066】次に化合物 (I) の薬理作用について試験 例で説明する。

示した。

試験例1 急性毒性試験

[0067]

\* 察し最小致死量 (MLD) 値を求めた。結果を第2表に

体重20±1gのdd系雄マウスを1群3匹用い、試験 40 化合物を経口で投与した。投与後7日後の死亡状況を観 \*

【表8】

第2表-1

化合物番号	MLD (mg/kg)	化合物番号	MLD (mg/kg)
1	> 300	31	> 100
2	> 300	32	> 100
3	> 300	33	> 300
4	> 300	34	> 300
5	> 100	35	> 100
6	> 300	36	> 300
7	> 300	37	> 100
8	> 300	38	> 300
9	> 300	39	> 100
10	> 300	40	> 300
11	> 300	41	> 100
12	> 300	42	> 100
13	> 300	43	> 100
14	> 300	44	> 100
15	> 300	45	> 100
16	> 300	46	> 100
17	> 100	47	> 100
18	> 300	48	> 100
19	> 300	49	> 100
20	> 300	50	> 300
21	> 100	51	> 100
22	> 100	52	> 300
23	> 300	53	> 300
24	> 300	54	> 300
25	> 100	55	> 100
26	> 300	56	> 100
27	> 100	57	> 100
28	> 300	58	> 300
29	> 100	59	> 100
30	> 100	60	> 100

[0068]

【表9】

第2表-2

	7, 5 32		
化合物番号	MLD (mg/kg)	化合物番号	MLD (mg/kg)
61	> 100	92	> 100
62	> 300	93	> 100
63	> 300	. <b>94</b>	> 100
64	> 100	95	> 100
65	> 100	96	> 100
66	> 300	97	> 100
67	> 100	98	> 100
68	> 300	99	> 100
69	<b>&gt; 100</b> .	100	> 100
70	> 300	101	> 100
71	> 100	102	> 100
72	> 300	103	> 100
73	> 100	104	> 100
74	> 300	105	> 100
75	> 100	106	> 100
76	> 100	107	> 100
77	> 100	108	> 100
78	> 100	109	> 100
79	> 100	110	> 100
80	> 100	111	> 100
81	> 100	112	> 100
82	> 100	113	> 100
83	> 100	114	> 100
84	> 100	115	> 100
85	> 100	116	> 100
86	> 100	117	> 100
87	> 100	118	> 100
88	> 100	119	> 100
89	> 100	120	> 100
90	> 100	121	> 100
91	> 100	122	> 100

【0069】第2表によれば、全てのMLD値は>100 mg/kgあるいは>300 mg/kgであり、化合物(I) は毒性が弱く幅広い投与用量範囲で安全に用いることができる。

【0070】試験例2 アデノシン受容体拮抗作用

1) アデノシンA<sub>1</sub> 受容体結合試験

Bruns らの方法 [プロシーディングズ・オブ・ザ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンス (Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A.) 、77巻、5547頁、1980年] に若干の改良を加えて行った。

【0071】モルモット大脳を、氷冷した50mMトリスヒドロキシメチルアミノメタン塩酸(TrisHC1) 緩衝液(pH7.7)中で、ポリトロンホモジナイザー(Kinematica 社製)で懸濁した。懸濁液を遠心分離(50,000 × g,10分間)し、得られた沈澱に再び同量の50mM Tris HC1 緩衝液を加えて再懸濁し、同様の遠心分離を行った。得られた最終沈澱物に、100mg(湿重量)/m1の組織濃度になる様に、50mM TrisHC1緩衝液を加え、懸濁した。この組織懸濁液をアデノシンデアミナーゼ0.02ユニット/mg組織\*

\* (Sigma社製) の存在下、37℃で30分間保温した。次い 30 で、この組織懸濁液を遠心分離 (50,000×g、10分間) し、得られた沈澱に、10mg (湿重量) /mlの濃度になる ように、50mM TrisHC1緩衝液を加え、懸濁した。

【0072】上記調製した組織懸濁液1mlにトリチウムで標識したシクロヘキシルアデノシン(H-CHA:27キュリー/mmol; New England Nuclear社製) 50μ1(最終濃度1.1nM) および試験化合物50μ1を加えた。混合液を25℃で90分間静置後、ガラス繊維濾紙(GF/C; Whatman 社製)上で急速吸引濾過し、ただちに氷冷した5mlの50mMTrisHCl緩衝液で3回洗浄した。ガラス繊維濾紙をバイクアルびんに移し、シンチレーター(EX-H; 和光純薬工業社製)を加え、放射能量を液体シンチレーションカウンター(Packard社製)で測定した。

【0073】試験化合物のA1受容体結合(H-CHA結合)に対する阻害率の算出は、次式により求めた。

[0074]

【数1】

【0075】(注) 全結合量とは、試験化合物非存在下での³H-CHA結合放射能量である。非特異的結合量とは、10μM N³-(L-2-フェニルイソプロピル)アデノシン(Sigma社製)存在下での³H-CHA結合放射能量である。薬物存在下での結合量とは、各種濃度の試験化合物存在下 \*10

\*での°H-CHA結合放射能量である。

【0076】結果を第3表に示した。なお、表中の阻害 定数 (Ki値) は、Cheng-Prusoff の式より求めた。

[0077]

【表10】

第3表

71 U W							
	A <sub>1</sub> 受容体						
化合物	阻害至	壑 (%)	K <sub>i</sub>				
番号	10 <sup>-5</sup> M	10 <sup>-4</sup> M	(nM)				
1	84	86					
2	67	62					
4	55	70					
7	34	49	> 10,000				
8	89	94					
9	14	26	>100,000				
10	57	56					
13	59	71					
14	84	86					
15	25	35	>100,000				
16	53	72	·				
17	23	31	>100,000				
18	56	66					
19	10	31	>100,000				
20	11	1	>100,000				
21	36	40	>100,000				
22	1	1	>100,000				
23	32	38	>100,000				
24	-4	-25	>100,000				

【0078】2)アデノシンA2受容体結合試験

Bruns らの方法 [モレキュラー・ファーマコロジー (Mo l. Pharmacol.)、29巻、331頁、1986年] に若干の改良を加えて行った。ラット線条体から前述したA1受容体結合試験と同様の方法により線条体組織の最終沈澱物を得た。この最終沈澱物に、5mg(湿重量)/mlの濃度になる様に50mM Tris HCl 緩衝液 [10mM塩化マグネシウム、アデノシンデアミナーゼ0.02ユニット/mg組織(Sigma社製)を含む〕を加え懸濁した。

【0079】上記調製した組織懸濁液1mlにトリチウムで標識したN-エチルカルボキサミドアデノシン(\*H-NEC ※

※A: 26キュリー/mmol; Amersham 社製) (最終濃度3.8
 40 nM)とシクロペンチルアデノシン(CPA; Sigma社製)(最終濃度50nM) との混合物50μ1および試験化合物50μ1を加えた。混合液を25℃で120分間静置後、A1受容体結合試験と同様の操作により、A2受容体に結合している放射能量を測定した。

【0080】試験化合物のA.受容体結合(H-NECA結合)に対する阻害率の算出は次式により求めた。

[0081]

【数2】

\*アデノシン: 40キュリー/mmol; New England Nuclear 社製[ザ・ジャーナル・オブ・ファーマコロジー・アンド・エクスペリメンタル・セラピュウチックス (J. Pha rmacol. Exp. Ther.)、251巻、888頁、1989 10 年] } 50 μ1(最終濃度4.0nM)を用いる以外は、上記と同様の操作により、A2受容体に結合している放射能量を測定した。

【0083】試験化合物のA<sub>2</sub>受容体結合(H-CGS 2168 0 結合)に対する阻害率の算出は次式により求めた。 【0084】 【数3】

【0085】(注) 全結合量とは、試験化合物非存在下でのH-CGS 21680結合放射能量である。非特異的結合量とは、100μM CPA 存在下でのH-CGS 21680結合放射能量である。薬物存在下での結合量とは、各種濃度の試験化合物存在下でのH-CGS 21680結合放射能量である。

【0086】結果を第4表に示した。なお、表中のKi値(H-NECA結合)は次式より求めた。

[0087]

【数4】

**※**30

$$K_{i} = \frac{L}{1 + \frac{L}{Kd} + \frac{C}{Kc}}$$

※【0088】(注)式中、ICsoは50%阻害濃度、Lは \*H-NECAの濃度、Kdは\*H-NECAの解離定数、CはCP Aの濃度、KcはCPAの阻害定数をそれぞれ示す。 【0089】

【表11】

第4表-1

A <sub>2</sub> 受容体						受容体への
化合物		阻害率	K <sub>1</sub>	親和力比		
番号	10 <sup>-7</sup> M	10 <sup>-6</sup> M	10 <sup>-5</sup> M	10 <sup>-4</sup> M	(nM)	$(A_1/A_2)$
1	53	86	98	100	23	
2	67	79	94	92	12	
4	57	84	88	90	33	
7	65	88	75	83	15	> 670
8	80	99	95	74	3.9	
9	79	84	73	86	3.1	> 32,000
10	91	94	90	93	2.0	
13	77	84	88	95	9.5	
14	85	91	96	98	1.6	
15	53	64	70	70	15	
16	80	96	88	93	6.1	
17	70	69	80	80	6.3	> 16,000
18	84	90	104	98	1.5	
19	65	87	92	91	310	> 320
20	51	83	90	88	50	> 2,000
21	56	<b>6</b> 8	83	79	22	
22	78	85	78	81	3.0	> 33,000
23	38	60	90	81		
24	62	57	75	85	26	> 3,800

[0090]

【表12】

第4表-2

	A <sub>2</sub> 受容体					
化合物	阻害率 (%)					
番号	10 <sup>-7</sup> M	10 <sup>-6</sup> M	10 <sup>-5</sup> M	10 <sup>-4</sup> M		
25			76	70		
26	27	59	75	79		
27			89	90		
28	46	80	86	99		
31	74	82	89	79		
32	83	8 <del>4</del>	82	98		
33			93	92		
34	86	93	90	94		
49	73	76	108	112		
50	88	95	88	93		
51			88	91		
52	78	88	81	83		
54	63	94	95	96		
55	56	65	77	81		
56	74	92	97	99		
58			84	78		
60			75	84		
63			74	79		

[0091]

【表13】

第4表-3

	A <sub>2</sub> 受容体			A。受	
化合物	阻害率		化合物	阻害率	
番号	10 <sup>-7</sup> M	10 <sup>-6</sup> M	番号	10 <sup>-7</sup> M	10 <sup>-6</sup> M
35	54	71	86	29*	73 <sup>*</sup>
36	71	101	87	59 <b>*</b>	66*
37	56	60	89	59 <sup>+</sup>	78*
38	71	94	90	85 <sup>*</sup>	94*
39	80*	88*	91	9*	51 <sup>*</sup>
40	88*	98*	92	93*	103*
41	27*	52 <sup>*</sup>	93	53 <sup>*</sup>	85 <sup>*</sup>
42	46*	87*	94	71*	98*
43	68*	70 <sup>*</sup>	95	75 <sup>*</sup>	89*
44	64°	103*	96	84*	101°
47	67*	92*	97	<b>66</b> <sup>™</sup>	87*
48	83 <sup>*</sup>	99*	98	92 <b>*</b>	95 <b>*</b>
64	89*	94 <sup>*</sup>	99	25	64
65	64	64	101	36*	76*
66	78	93	102	70°	94*
67	73	73	103	75°	102*
<b>6</b> 8	81	88	105	76*	96*
70	76	84	106	83*	94*
74	59*	87*	107	93*	84 <sup>*</sup>
76	30	69	108	87*	94*
77	54*	54°	109	97 <sup>*</sup>	96 <b>*</b>
78	68 <sup>*</sup>	89 <sup>*</sup>	110	61*	96 <b>°</b>
79	53 <sup>*</sup>	79 <b>*</b>	112	79 <sup>*</sup>	<b>95</b> *
80	72 <sup>*</sup>	86	113	34*	68 <sup>*</sup>
81	<b>78</b> *	<b>95</b> *	114	23*	87 <sup>*</sup>
82	86*	98*	115	34*	. 79*
83	75 <sup>*</sup>	70*	120	89 <sup>*</sup>	75 <b>*</b>
84	82 <sup>*</sup>	100*			

\*; [\*H]CGS 21680使用

【0092】試験結果によれば、本発明化合物は、特に A₂受容体に対して極めて強力な親和性を有することが 明らかとなった。

【0093】試験例3 マウスパーキンソン氏病モデルの自発運動量に対する作用

1ーメチルー4ーフェニルー1, 2, 3, 6ーテトラヒドロピリジン (MPTP) 投与によって急性のパーキンソン症候群が発症することが知られており、これは、臨床症状 (筋固縮・無動・振戦)、病理所見 (黒質ー線条体系ドパミン神経の変性・細胞死) 共に自然発症のパーキンソン氏病と酷似していることが知られている [サイエンス (C)

\*年]。さらに、マウスにMPTPを投与することによっ 40 て、ヒトと全く同じパーキンソン症候群が発症すること も確認された[サイエンス (Science)、224巻、1 451頁、1984年]。

【0094】特に、C57BL/6 マウスを用いたMPTP投与による実験的パーキンソン氏病モデルはヒトのパーキンソン氏病と酷似していることが知られており [プレイン・リサーチ (Brain Res.)、528巻 181頁、1990年]、このマウスでは、線条体ドパミン含量が大きく低下している他、著名な自発運動の低下が見られる

エンス (Science)、219巻、979頁、1983 \*50 【0095】7週齢の雄性C57BL/6 マウス (体重20~24

g, 日本SLC) を1群8匹用いて実験を行った。MPTP (Aldrich社製) を生理食塩液 (大塚製薬社製) に溶解 し、30mg/kg を1日1回5日間連続してマウス腹腔内に 投与した。試験化合物は、Tween80 [ポリオキシ エチレン(20)ソルビタンモノオレエート]を添加し た後、注射用蒸留水 (大塚製薬社製) で懸濁液として用 いた。また、Lードーパ (L-DOPA;協和発酵工業 社製) は 0.3% CMC (カルボキシメチルセルロースナ トリウム) 懸濁液として、ブロモクリプチンは注射用蒸 留水懸濁液として用いた。MPTP最終投与30分後に、 試験化合物を含む懸濁液または試験化合物を含まない懸 獨液 [Tween80を添加した注射用蒸留水 (大塚製 \* \*薬社製);対照]をそれぞれ経口投与(マウス体重10g 当り0.1ml) し、試験化合物投与30分後から30分間、マ ウスの自発運動量を1匹ずつオートメックスーII (Colum bus社製) により測定した。ブロモクリプチンはMPT P最終投与3時間前に投与し、MPTP投与1時間後か ら30分間自発運動量を測定した。効果の判定は、対照群 と試験化合物投与群の値を比較することにより行った。 有意差検定はスチューデントの t 検定 (Student's t-te st) により検定した。

10 【0096】結果を第5表に示した。 [0097]

【表14】

# 第5表-1

投与群の名種	亦 投与内容	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数; 平均 <u>+</u> S.B.M.)
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		<b>2210</b> <u>+</u> 101.1
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与		45 <u>+</u> 10.7 **
化合物 2	MPTP投与 + 化合物2投与	10	637 <u>+</u> 160.0 *
化合物 8	MPTP投与 + 化合物 8 投与	10	924 <u>+</u> 219.5 **

: p<0.01(正常対照群との比較); : p<0.05; \*\*: p<0.01(MPTP投与群との比較)

[0098]

【表15】

投与群の名称	你 投与内容	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数; 平均 <u>+</u> S.E.M.)
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		2205 <u>+</u> 232.3
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与		60 <u>+</u> 20.8 **
化合物 2	MPTP投与 + 化合物2投与	2. 5	1265 <u>+</u> 316.9 **
化合物 8	MPTP投与 + 化合物8投与	2. 5	800 <u>+</u> 156.8 **

\*\*: p<0.01(正常対照群との比較);
\*\*: p<0.01(MPTP投与群との比較)

[0099]

【表16】

# 第5表-3

投与群の名称	你 投与内容	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数; 平均 <u>+</u> S. E. M.)
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		2078 <u>+</u> 180. 2
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与		132 <u>+</u> 65. 3 **
化合物 2	MPTP投与 + 化合物2投与	0. 63	610 <u>+</u> 147.9 *

\*\*: p<0.01(正常対照群との比較);
\*: p<0.05(MPTP投与群との比較)

[0100]

【表17】

投与群の名称	你 投与内容	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数; 平均 <u>+</u> S.E.M.)
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		2326 <u>+</u> 147.1
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与		71 <u>+</u> 37.2 **
化合物 1 0	MPTP投与 + 化合物10投与	10	754 <u>+</u> 174.2 **
化合物 1 4	MPTP投与 + 化合物14投与	10	817 <u>+</u> 163, 1 **

\*\*: p<0.01(正常対照群との比較); \*\*: p<0.01(MPTP投与群との比較)

[0101]

【表18】

# 第5表-5

投与群の名称	你 投与内容	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数; 平均 <u>+</u> S. B. M.)
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		2574 <u>+</u> 165. 9
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与	<u>.</u>	21 <u>+</u> 5.1 **
化合物 3 4	MPTP投与 + 化合物 3 4 投与	10	157 <u>+</u> 25.0 **

\*\*: p<0.01(正常対照群との比較);
\*\*: p<0.01(MPTP投与群との比較)

[0102]

【表19】

投与群の名称	你 投与内容	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数 ; 平均 <u>+</u> S. B. M.)
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		2349 <u>+</u> 121.7
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与		44 <u>+</u> 14.4 **
化合物20	MPTP投与 + 化合物20投与	2. 5	937 <u>+</u> 189. 5 **
化合物 1 0 7	MPTP投与 7 化合物107投与	2, 5	604 <u>+</u> 192.6 *

\*\*: p<0.01(正常対照群との比較);
\*: p<0.05; \*\*: p<0.01(MPTP投与群との比較)

[0103]

【表20】

# 第5表-7

投与群の名称	尔 投与内容	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数 ; 平均 <u>+</u> S. B. M.)
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		1875 <u>+</u> 77.7
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与		207+ 85.5 **
L - ドーパ	M P T P 投与 + L - ドーパ投与	300	561 <u>+</u> 271. 01 1)

\*\*: p<0.01(正常対照群との比較);
'': MPTP 投与群と比較して有意差無し

[0104]

【表21】

投与群の名称	<b>か 投与内容</b>	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数; 平均 <u>+</u> S. E. M.)
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		1984 <u>+</u> 122. 3
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与	<u> </u>	41 <u>+</u> 14.3 **
プロモク リプチン	MPTP投与 + プロモクリプチン!	40 安与	1739 <u>+</u> 494. 9 **

\*# : p<0.01(正常対照群との比較) \*\* : p<0.01(MPTP投与群との比較)

[0105]

【表22】

第5表-9

投与群の名称	你 投与内容	試験化合物 の投与量 (mg/kg)	自発運動量 (カウント数 ; 平均 <u>+</u> S. B. M. )
正常対照群	MPTP非投与 + 試験化合物非投与		2574 <u>+</u> 165. 9
MPTP投与群	MPTP投与 + 試験化合物非投与		21 <u>+</u> 5.1 **
プロモク リプチン	MPTP投与 + プロモクリプチン投	10 t与	66 <u>+</u> 35.4 1)

\*\* : p<0.01(正常対照群との比較); '': MPTP 投与群と比較して有意差無し

【0106】試験結果によれば、従来よりパーキンソン 氏病の治療薬として用いられているLードーパ(ドパミンのプロドラッグ)あるいはブロモクリプチン(ドパミンアゴニスト)は、それぞれ、300あるいは40mg/kgの経口投与によりMPTPによる自発運動量の低下を抑制した。これに対して、本発明化合物は、10mg/kgあるいはそれ以下の投与量で抑制作用を示した。

【0107】試験例4 ハロペリドール誘発カタレプシーに対する作用

パーキンソン氏病は、黒質-線条体系ドパミン神経の変性・細胞死に基く疾患である。ハロペリドール(ドパミンD<sub>1</sub>/D<sub>2</sub>拮抗薬)を投与すると、シナプス後D<sub>2</sub>受容体遮断によりカタレプシーが惹起される。このハロペリドール誘発カタレプシーは、薬物投与によってパーキンソン氏病を再現する古典的なモデルとして知られてい \*50

\* る [ヨーロピアン・ジャーナル・オブ・ファーマコロジー (Eur. J. Pharmacol.)、182巻、327頁、1990年]。

【0108】5週齢の雄性ddY マウス (体重22~24g, 日 40 本SLC)を1群5匹用いて実験を行った。ハロペリドール(Janssen社製)を0.3%CMCに懸濁し、1.0mg/kgをマウス腹腔内に投与した。試験化合物は、0.3%CMC 懸濁液として、またはTween80を添加した後注射用蒸留水(大塚製薬社製)で懸濁液として用いた。また、Lードーパ(LーDOPA;協和発酵工業社製)及び塩酸ベンセラジド(benserazide HCl;協和発酵工業社製)は0.3%CMC懸濁液として用いた。ハロペリドール腹腔内投与1時間後に試験化合物を含む懸濁液または試験化合物を含まない懸濁液[Tween80を添加した注射用蒸留水(大塚製薬社製);対照]をそれぞれ経

口投与(マウス体重10g当り0.1ml)し、試験化合物投与1時間後に、1匹ずつ、高さ4.5cm、幅1.0cmの台にマウスの両前肢のみ、両後肢のみを順次懸け、カタレプシーを測定した。試験化合物は全て10mg/kg 経口投与し、また、対照薬はLードーパ100mg/kgおよびベンセラジド25mg/kg 併用とし腹腔内投与した。カタレプシースコアと判定基準を下記に示す。

#### [0109]

スコア カタレプシーの持続時間

0: 前肢を懸けた場合、後肢を懸けた場合共に、台に 懸けたままその姿勢の持続時間が5秒未満

1: 前肢を台に懸けたままその姿勢を5秒以上、10秒 未満保ち、後肢は持続時間が5秒未満

2: 前肢を台に懸けたままその姿勢を10秒以上保ち、 後肢は持続時間が5秒未満

3: 前肢、後肢共に台に懸けたままその姿勢の持続時間が5秒以上、10秒未満

前肢を台に懸けたままその姿勢の持続時間が5秒未満か つ後肢の持続時間が5秒以上

4: 前肢を台に懸けたままその姿勢を10秒以上保ち、 \*20

56

\*後肢は持続時間が5秒以上、10秒未満 前肢を台に懸けたままその姿勢を5秒以上、10秒未満保 ち、後肢は持続時間が10秒以上

5: 前肢、後肢共に台に懸けたままその姿勢の持続時間が10秒以上

【0110】効果の判定は1群5匹のカタレプシースコアを合計し判定した(満点25点)。合計スコアが20点以下になった場合を作用ありと判定した。カタレプシー緩解反応動物数は、5例中のカタレプシースコアが4点以10下となった例数を示した。カタレプシー緩解率は、対照群の合計スコアに対する試験化合物投与群の合計スコアの百分率として示した。また、試験化合物の50%有効投与量(EDso)を求める場合には、各用量群10匹を用いて、カタレプシースコアが3以下の個体を作用ありと判定した。各用量群のカタレプシー緩解作用匹数から50%有効投与量をprobit法により算出した。

【0111】結果を第6表に示した。

[0112]

【表23】

**名6表**\_1

	第6表-1			
化合物	スコア	緩解反応	緩解率	ED <sub>50</sub>
番号	合計	動物数	(%)	(mg/kg)
0.3% Tween 80 (対照)	25	0	0	
L-ドーパ	18	4	28	107.5
+ ペンセラジド				
2	2	5	80	0.03
6	6	5	76	1.7
8	2	5	92	0.23
10	8	5	68	0.24
12	12	5	<b>52</b>	2.7
14	1	5	92	0.6
16	4	5	84	0.76
18	4	5	84	1.9
20	7	5	72	0.35
21	19	4	24	
22	20	3	20	
31	16	4	36	
32	17	4	32	
34	8	5	68	2.6
36	6	5	76	1.5
38	8	4	68	2.5
40	3	5	88	
44	17	3	32	
50	19	4	24	3.8
52	10	5	60	1.7

[0113]

【表24】

第6表-2

•	N, O 32 D			
化合物	スコア	緩解反応	緩解率	ED <sub>50</sub>
番号	合計	動物数	(%)	(mg/kg)
0.3% Tween 80 (対照)	25	0	0	
L.ドーパ	18	4	28	107.5
+ ペンセラジド				
<b>54</b>	18	5	28	
56	14	5	44	
<b>63</b> .	17	3	32	
64	16	4	36	
67	9	5	64	
68	5	5	80	
70	14	4	44	
76	15	4	40	
78	18	3	28	
82	9	5	64	
84	17	4	32	
86	16	3	36	
90	14	4	44	
<b>92</b>	12	4	<b>52</b>	
103	16	3	36	
107	3	5	92	0.01
109	4	5	84	
110	20	3	20	
112	4	5	84	•
113	19	3	24	

【0114】試験例5 6-ヒドロキシドパミン (6-OHDA) 誘発片側黒質-線条体ドパミン神経破壊ラットに及ぼす作用

齧歯類は、6-OHDAにより片側黒質-線条体を破壊すると破壊側の線条体のドパミン受容体の感受性が亢進し、これにドパミン作用増強物質の投与を行うと破壊側とは逆側に回転行動を起こす[アクタ・フィジオロジカ・スカンジナヴィア(Acta Physiol. Scand.)、367巻、69頁、1971年]。この動物モデルは、長い間パーキンソン氏病の優れた実験モデルとして位置づけられており、パーキンソン氏病治療薬の探索に用いられてきた[ニューロロジー・アンド・ニューロバイオロジー(Neurol. Neurobiol.)、33巻、1頁、1987年]。

【0115】雄性Sprague-Dawleyラット (体重200~24 0g, 日本SLC) に、ノルアドレナリンニューロンを保護する目的で、手術30分前にデシプラミン塩酸塩(desipra minehydrochloride; シグマ社製;蒸留水に溶解)25m \*50

\*g/kg を腹腔内投与した。ペントバルビタールナトリウム(sodium pentobarbital; 大日本製薬社製) 麻酔(30mg/kg, i.p.)後、6-ヒドロキシドパミン臭化水素酸塩[6-hydroxydopamine (6-OHDA) hydrobromide; シグマ社製] 8 μg を内側前脳束に注入して片側黒質ー線条体神経を破壊した。6-OHDAは、0.05%L-アスコルビン酸 (和光純薬社製)を含有する生理食塩水に2μ1 40 となるように溶解し、3分かけて注入した。

【0116】術語10日以上経過した動物をプラスチックボウル(直径30cm)に静置後、アポモルヒネ(apomorphine;サンド社製;生理食塩水に溶解)0.lmg/kgを皮下投与し、投与後60分間に6-OHDA注入側とは逆方向に600回以上の回転行動を示す動物を選び出した。回転行動は、自動回転行動測定装置で計測を行い、180°回転した場合を1回と判定した。

【0117】試験化合物の懸濁液(0.3% CM C懸濁)経口投与(lmg/kg)30分後に、アポモルヒネ0.1mg/kgを皮下投与し、5分毎150分間回転行動を観察した。同一個体

を用い、溶媒投与時と試験化合物投与時の総回転数を統

計学的に比較検討した。ラットは、各々の実験の間、5 日間休息させた。有意差検定は、Sign-Wilcoxon の検定

により検定した。

\*【0118】結果を第7表に示した。 [0119] 【表25】

第7表

	総回転数(カウント数; 平均±S.E.M.)							
化合物			(試験化合物+アポ					
番号	アポモルヒネ	投与群	モルヒ	ネ)	投与群			
2	1102 ±	94	1584	±	196*			
8	1003 ±	84	1406	±	155*			
10	1097 ±	147	1637	±	127*			
14	1006 ±	81	1378	±	216*			
107	1041 ±	51	1490	±	146*			

\*: p<0.05

【0120】化合物(I)またはその薬理的に許容され る塩はそのままあるいは各種の製薬形態で使用すること ができる。本発明の製薬組成物は活性成分として、有効 な量の化合物(I)またはその薬理的に許容される塩を 薬理的に許容される担体と均一に混合して製造できる。 これらの製薬組成物は、経口的または注射による投与に 対して適する単位服用形態にあることが望ましい。

【0121】経口服用形態にある組成物の調製において は、何らかの有用な薬理的に許容される担体が使用でき る。例えば懸濁剤およびシロップ剤のような経口液体調 製物は、水、シュークロース、ソルビトール、フラクト ース等の糖類、ポリエチレングリコール、プロピレング リコール等のグリコール類、ゴマ油、オリーブ油、大豆 油等の油類、p-ヒドロキシ安息香酸エステル類等の防 腐剤、ストロベリーフレーバー、ペパーミント等のフレ ーバー類等を使用して製造できる。粉剤、丸剤、カプセ ル剤および錠剤は、ラクトース、グルコース、シューク ロース、マンニトール等の賦形剤、でん粉、アルギン酸 ソーダ等の崩壊剤、ステアリン酸マグネシウム、タルク 等の滑沢剤、ポリビニルアルコール、ヒドロキシプロピ ルセルロース、ゼラチン等の結合剤、脂肪酸エステル等 の表面活性剤、グリセリン等の可塑剤等を用いて製造で きる。錠剤およびカプセル剤は投与が容易であるという 理由で、最も有用な単位経口投与剤である。錠剤やカプ セル剤を製造する際には固体の製薬担体が用いられる。

【0122】また、注射剤の溶液は、蒸留水、塩溶液、 グルコース溶液または塩水とグルコース溶液の混合物か ら成る担体を用いて調製することができる。この際、常 法に従い適当な溶解補助剤および懸濁剤を用いて、溶 液、懸濁液または分散液として調製される。化合物

(1) またはその薬理的に許容される塩は、上記製薬形 態で経口的にまたは注射剤として非経口的に投与するこ とができ、その有効用量および投与回数は、投与形態、 ※50

※患者の年齢、体重、症状等により異なるが、通常1日当 り、0.01~25mg/kgを3~4回に分けて投与 20 する。

【0123】その他、化合物(I)はエアロゾル、微粉 化した粉末もしくは噴霧溶液の形態で吸入によっても投 与することができる。エアロゾル投与に対しては、本化 合物を適当な製薬学的に許容される溶媒、例えばエチル アルコールまたは混和性溶媒の組合せに溶解し、そして 製薬学的に許容される噴霧基剤と混合して用いることが できる。

【0124】以下に実施例および参考例によって本発明 の態様を説明する。

#### [0125]30

# 【実施例】

実施例1

(E)-8-(3,4- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチルキサン チン(化合物1)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル [ジャーナル・オ ブ・アメリカン・ケミカル・ソサエティー (J. Am. Che m. Soc. )、75巻、114頁、1953年] 1.20g (6.06 ミリモル) のジオキサン40m1-水20m1混合溶液 に、3,4-ジメトキシ桂皮酸1.39g(6.67 ミリモル) およ 40 び3-(3- ジエチルアミノプロピル)-1-エチルカルボジイ ミド塩酸塩1.74g(9.09 ミリモル)を加えた。該溶液を pH5.5 に調整しながら室温で2時間攪拌した。反応液を 中和し、クロロホルム50m1で3回抽出した。合わせた抽 出液を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥 し、溶媒を減圧下留去した。残渣にジオキサン10m1およ び1 N水酸化ナトリウム水溶液15m1を加え、20分間加熱 還流した。冷却後中和し、クロロホルム20m1を加えた。 有機層を分離した後、水層をさらにクロロホルム20m1で 2回抽出した。合わせた抽出液を飽和食塩水で洗浄後、 無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。

残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒;2%メタノール/クロロホルム) で分離・精製し、トルエンより再結晶することにより、化合物1を1.06g (収率47%)薄黄色針状晶として得た。

【0126】融点:268.8~269.1℃

元素分析値 : C<sub>19</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 61.61, H 5.98, N 15.12

実測値(%): C 61.99, H 6.00, N 14.91

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1694, 1641, 1514, 1492 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm): 13.35(1H, brs), 7.59 (1H, d, J=16.2Hz), 7.27(1H, d, J=1.4Hz), 7.14(1H, dd, J=8.2, 1.4Hz), 6.99(1H, d, J=8.2Hz), 6.96(1H, d, J=16.2Hz), 4.06(2H, q, J=7.0Hz), 3.91(2H, q, J=7.0Hz), 3.83(3H, s), 3.79(3H, s), 1.26(3H, t, J=7.0Hz), 1.14(3H, t, J=7.0Hz)

#### 【0127】実施例2

(E)-8-(3,4- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチル-7- メ チルキサンチン (化合物 2)

実施例1で得られた化合物1の1.20g(3.24 ミリモル)をジメチルホルムアミド25m1に溶解し、これに、炭酸カリウム1.12g(8.10 ミリモル)次いでヨウ化メチル0.40 m1(6.49 ミリモル)を加え、50℃で30分間攪拌した。冷却後、不溶物を濾過により除き、濾液に水100m1を加えた。クロロホルム50m1で3回抽出後、抽出液を水で2回次いで飽和食塩水で1回洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。得られた粗結晶をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒;40%酢酸エチル/ヘキサン)で分離・精製し、2-プロパノールより再結晶することにより、化合物2を840mg(収率68%)薄黄色針状晶として得た。

【0128】融点:190.4~191.3℃

元素分析値 : C<sub>20</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 62.48, H 6.29, N 14.57

実測値(%): C 62.52, H 6.53, N 14.56

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1697, 1655, 1518

NMR (CDC1<sub>s</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.74(1H, d, J=15.5Hz), 7.18(1H, dd, J=8.3, 1.9Hz), 7.08(1H, d, J=1.9Hz), 6.89 (1H, d, J=8.3Hz), 6.77(1H, d, J=15.5Hz), 4.21(2H, q, J=6.9Hz), 4.09(2H, q, J=6.9Hz), 4.06(3H, s), 3.96(3H, s), 3.93(3H, s), 1.39(3H, t, J=6.9Hz), 1.27(3H, t, J=6.9Hz)

# 【0129】実施例3

(E)-8-(2,3- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチルキサンチン (化合物3)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル2.0 g (10.1 ミリモル) および2,3-ジメトキシ桂皮酸2.52 g (12.1 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジメチルスルホキシド/水より再結晶することにより、化合物3 を1.72 g (収率46%) 白色粉末として得た。

64

【0130】融点:287.5~289.4℃

元素分析値: CusHzzN<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 61.61, H 5.98, N 15.12 実測値(%): C 61.56, H 6.11, N 14.83 IR(KBr) νmax(cm<sup>-1</sup>): 1697, 1656, 1500

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.64(1H, brs), 7.84 (1H, d, J=16.8Hz), 7.29(1H, dd, J=7.6, 1.7Hz), 7.15  $\sim$ 7.00(3H, m), 4.07(2H, q, J=7.0Hz), 3.94(2H, q, J=7.0Hz), 3.83(3H, s), 3.79(3H, s), 1.26(3H, t, J=7.0Hz), 1.

10 14 (3H, t, J=7. 0Hz)

#### 【0131】実施例4

(E)-8-(2,3- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチル-7- メ チルキサンチン (化合物 4)

化合物1の代わりに実施例3で得られた化合物3の1.60 g(4.32 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をシクロヘキサン/トルエンより再結晶することにより、化合物4を1.21g(収率73%)薄黄色粉末として得た。

【0132】融点:194.9~195.6℃

20 元素分析値 : C₂H₂N₄O₄として

理論値(%): C 62.48, H 6.29, N 14.57

実測値(%): C 62.67, H 6.48, N 14.31

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1694, 1660, 1272

NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.00 (1H, d, J=16.8Hz), 7.19 (1H, dd, J=7.9, 1.3Hz), 7.15 $\sim$ 7.00 (2H, m), 6.93 (1 H, dd, J=7.9, 1.3Hz), 4.26 (2H, q, J=6.9Hz), 4.09 (2H, q, J=6.9Hz), 4.05 (3H, s), 3.91 (3H, s), 3.90 (3H, s), 1.39 (3H, t, J=6.9Hz), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0133】実施例5

30 (E)-8-(2,4- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチルキサン チン (化合物 5)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル2.50g (12.6 ミリモル) および2,4-ジメトキシ桂皮酸2.89g (13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジメチルホルムアミド/エタノールより再結晶することにより、化合物5を0.92g (収率20%)黄色結晶として得た。

#### [0134]

融点: 278.7~279.8 ℃

40 元素分析値: C<sub>19</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 61.61, H 5.98, N 15.12

実測値(%): C 61.65, H 5.95, N 14.74

IR (KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1698, 1640, 1509, 1292

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13. 43 (1H, brs), 7. 77 (1H, d, J=16.8Hz), 7. 54 (1H, d, J=8.4Hz), 6. 95 (1H, d, J=16.8Hz), 6. 63 (1H, d, J=2.5Hz), 6. 60 (1H, dd, J=8.4, 2.5Hz), 4. 06 (2H, q, J=6.9Hz), 3. 93 (2H, q, J=6.9Hz), 3. 89 (3H, s), 3. 82 (3H, s), 1. 25 (3H, t, J=6.9Hz), 1. 13 (3H, t, J=6.9Hz)

50 【0135】実施例6

(E)-8-(2,4- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチル-7- メ チルキサンチン (化合物 6)

化合物 1 の代わりに実施例 5 で得られた化合物 5 の400m g(1.08ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチルより再結晶することにより、化合物 6 を335mg (収率81%) 黄色針状晶として得た。

【0136】融点:195.9~196.7℃

元素分析値: C20H24N4O4 として

理論値(%): C 62.48, H 6.29, N 14.57

実測値(%): C 62.29, H 6.51, N 14.66

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1693, 1654, 1603, 1294

NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 93 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 48 (1H, d, J=8. 3Hz), 6. 97 (1H, d, J=15. 8Hz), 6. 53 (1H, d d, J=8. 3, 2. 0Hz), 6. 49 (1H, d, J=2. 0Hz), 4. 22 (2H, q, J=6.

9Hz), 4.08(2H, q, J=6.9Hz), 4.02(3H, s), 3.92(3H, s), 3.86(3H, s), 1.38(3H, t, J=6.9Hz), 1.26(3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0137】実施例7

(E)-1,3-ジエチル-8-(2,3,4-トリメトキシスチリル) キサンチン (化合物7)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.5 g(12.6 ミリモル) および2,3,4-トリメトキシ桂皮酸2.3 g(13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物7を2.85g(収率57%)白色結晶として得た

【0138】融点: 276.3~277.0℃

元素分析値 : C<sub>20</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> として

理論値(%): C 59.99, H 6.04, N 13.99

実測値(%): C 60.26, H 6.24, N 14.28

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1696, 1655, 1500

NMR (CDCl<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 12. 39 (1H, brs), 7. 88 (1 H, d, J=16. 3Hz), 7. 30 (1H, d, J=8. 4Hz), 7. 09 (1H, d, J=16. 3Hz), 6. 73 (1H, d, J=8. 4Hz), 4. 26 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 20 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 96 (3H, s), 3. 92 (3H, s), 3. 91 (3H, s), 1. 41 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 29 (3H, t, J=6. 9Hz)

### 【0139】実施例8

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(2,3,4-トリメトキシスチリル) キサンチン (化合物8)

化合物 1 の代わりに実施例 7 で得られた化合物 7 の1.5 g (3.75 ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチルより再結晶することにより、化合物 8 を1.32 g (収率85%)無色針状晶として得た。

【0140】融点: 152.9~154.3℃

元素分析値: CziHzeNaOs として

理論値(%): C 60.86, H 6.32, N 13.52

実測値(%): C 61.04, H 6.44, N 13.79

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1695, 1655, 1498, 1289

NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.88 (1H, d, J=15.8Hz),

66

7. 28 (1H, d, J=8. 9Hz), 7. 01 (1H, d, J=15. 8Hz), 6. 72 (1H, d, J=8. 9Hz), 4. 22 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 04 (3H, s), 3. 97 (3H, s), 3. 91 (3H, s), 3. 90 (3H, s), 1. 38 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 27 (3H, t, J=6. 9Hz)

#### 【0141】実施例9

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-メトキシ-2,3- ジメチルスチリル)キサンチン(化合物9)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.5 g(12.6 ミリモル) および4-メトキシ-2,3- ジメチル桂皮酸2.9 g(1 10 3.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をエタノール/水より再結晶することにより、化合物9を0.80g(収率17%)白色結晶として得た。

【0142】融点:>280.0℃

元素分析値: C<sub>20</sub>H<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> として

理論値(%): C 65.20, H 6.56, N 15.21

実測値(%): C 65.24, H 6.61, N 15.29

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1697, 1642, 1496, 1270

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.52(1H, brs), 7.93 20 (1H, d, J=15.8Hz), 7.56(1H, d, J=8.2Hz), 6.89(1H, d, J=

8. 2Hz), 6. 82 (1H, d, J=15. 8Hz), 4. 06 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 94 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 81 (3H, s), 2. 33 (3H, s), 2. 13 (3

H, s), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0143】実施例10

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-メトキシ-2,3- ジメチルスチリル)-7-メチルキサンチン (化合物 1 0)

化合物1の代わりに実施例9で得られた化合物9の500mg(1.36ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチルより再 結晶することにより、化合物10を493mg(収率95%)薄黄色針状晶として得た。

【0144】融点: 207.7~208.3 ℃

元素分析値: C21H26N4Os として

理論値(%): C 65.95, H 6.85, N 14.65

実測値(%): C 66.24, H 6.99, N 14.69

IR (KBr)  $v \max (cm^{-1})$ : 1698, 1651, 1267

NMR (CDC1<sub>3</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.08(1H, d, J=15.2Hz),

7. 46 (1H, d, J=8. 9Hz), 6. 77 (1H, d, J=8. 9Hz), 6. 67 (1H, d, J=15. 2Hz), 4. 22 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2H, q, J=6. 9Hz),

40 4.03 (3H, s), 3.86 (3H, s), 2.40 (3H, s), 2.21 (3H, s),

1. 39 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz)

# 【0145】実施例11

(E)-1, 3-ジエチル-8-(4-メトキシ-2, 5- ジメチルスチリル) キサンチン (化合物 1 1)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.5 g(12.6 ミリモル) および4-メトキシ-2,5- ジメチル桂皮酸2.9 g(13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物11を2.43g(収率52%)白色結晶と50 して得た。

【0146】融点: >280 ℃

元素分析値: CzoHzaNaOs として

理論値(%): C 65.20, H 6.56, N 15.21 実測値(%): C 64.83, H 6.56, N 15.43

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1690, 1646, 1510, 1265

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz) δ (ppm) : 13.52 (1H, brs), 7.82 (1 H, d, J=16.3Hz), 7.54 (1H, s), 6.86 (1H, d, J=16.3Hz), 6.82 (1H, s), 4.06 (2H, q, J=6.9Hz), 3.94 (2H, q, J=6.9Hz), 3.81 (3H, s), 2.41 (3H, s), 2.14 (3H, s), 1.25 (3H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0147】実施例12

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-メトキシ-2,5- ジメチルスチリル)-7-メチルキサンチン(化合物12)

化合物1の代わりに実施例11で得られた化合物11の1.10g(2.98ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を酢酸エチルより再結晶することにより、化合物12を0.76g(収率67%)黄色針状晶として得た。

【0148】融点: 235.4~236.1℃

元素分析値: CziHzeN.Oz として

理論値(%): C 65.95, H 6.85, N 14.65

実測値(%): C 65.56, H 6.93, N 14.64

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1689, 1657, 1510, 1263

NMR (CDCl<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 97 (1H, d, J=15. 5Hz), 7. 42 (1H, s), 6. 71 (1H, d, J=15. 5Hz), 6. 66 (1H, s), 4. 22 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 05 (3H, s), 3. 86 (3H, s), 2. 48 (3H, s), 2. 23 (3H, s), 1. 38 (3H, t, J=6. 9Hz)

# z), 1.26(3H, t, J=6.9Hz) 【0149】実施例13

(E)-8-(2,4- ジメトキシ-3- メチルスチリル)-1,3-ジエ チルキサンチン (化合物13)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.0 g(10.1 ミリモル) および2,4-ジメトキシ-3- メチル桂皮酸2.04g(9.19 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物13を1.22g(収率32%)黄色粉末として得た。

【0150】融点: >275.0 ℃

元素分析値: CzoHz4N4O4 として

理論値(%): C 62.48, H 6.29, N 14.57

実測値(%): C 62.28, H 6.42, N 14.22

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1696, 1635, 1592, 1499

$$\begin{split} & \text{NMR} \, (\text{DMSO-d}_6; 270\text{MHz}) \quad \delta \, \, (\text{ppm}) \; : \; 7.\; 75 \, (1\text{H, d, J=16.5Hz}), \\ & 7.\; 58 \, (1\text{H, d, J=8.8Hz}), \; 6.\; 99 \, (1\text{H, d, J=16.5Hz}), \; 6.\; 85 \, (1\text{H, d, J=8.8Hz}), \; 4.\; 04 \, (2\text{H, q, J=6.9Hz}), \; 3.\; 95 \, (2\text{H, q, J=6.9Hz}), \\ & 2), \; 3.\; 83 \, (3\text{H, s}), \; 3.\; 70 \, (3\text{H, s}), \; 2.\; 09 \, (3\text{H, s}), \; 1.\; 26 \, (3\text{H, t, s}), \; 3.\; 70 \, (3\text{H, s}), \; 2.\; 09 \, (3\text{H, s}), \; 3.\; 70 \, (3\text{H, s}), \; 3.\; 7$$

## 【0151】実施例14

J=6. 9Hz), 1. 14 (3H, t, J=6. 9Hz)

(E)-8-(2,4- ジメトキシ-3- メチルスチリル)-1,3-ジエ チル-7- メチルキサンチン (化合物14) 68

化合物1の代わりに実施例13で得られた化合物13の700mg(1.82ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をシクロヘキサン/トルエンより再結晶することにより、化合物14を610mg(収率84%) 薄黄色針状晶として得た。

【0152】融点:196.1~196.8℃

元素分析値: C21H26N4O4 として

理論値(%): C 63.30, H 6.57, N 14.06

実測値(%): C 63.32, H 6.74, N 14.13

10 IR (KBr) ν max (cm<sup>-1</sup>) : 1695, 1649, 1498

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.81 (1H, d, J=15.8Hz), 7.78 (1H, d, J=8.6Hz), 7.23 (1H, d, J=15.8Hz), 6.87 (1H, d, J=8.6Hz), 4.07 (2H, q, J=6.9Hz), 4.01 (3H, s), 3.92 (2 H, q, J=6.9Hz), 3.85 (3H, s), 3.70 (3H, s), 2.10 (3H, s), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

【0153】実施例15

(E)-1,3-ジエチル-8-(3,4-メチレンジオキシスチリル) キサンチン (化合物 1 5)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.0 g(10.1 ミリ20 モル) および3,4-メチレンジオキシ桂皮酸2.33g(12.1 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジメチルスルホキシド/水より再結晶することにより、化合物15を1.34g(収率38%)黄緑色粉末として得た。

【0154】融点: >275.0℃

元素分析値: CısHısN<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 61.01, H 5.11, N 15.81

実測値(%): C 61.16, H 5.03, N 15.80

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1685, 1638, 1499

30 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz) δ (ppm) : 7.55 (1H, d, J=16.3Hz), 7.30 (1H, s), 7.08 (1H, d, J=8.9Hz), 6.96 (1H, d, J=8.9Hz), 6.90 (1H, d, J=16.3Hz), 6.07 (2H, s), 4.05 (2H, q, J=6.9Hz), 3.93 (2H, q, J=6.9Hz), 1.25 (3H, t, J=6.9Hz), 1.10 (3H, t, J=6.9Hz)

# 【0155】実施例16

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(3,4-メチレンジオキシ スチリル) キサンチン (化合物 1 6)

化合物 1 の代わりに実施例 1 5 で得られた化合物 1 5 の 1.35 g (3.81 ミリモル) を用い、実施例 2 とほぼ同様の

40 操作を行った。得られる粗結晶をシクロヘキサン/トル エンより再結晶することにより、化合物 1 6 を940mg (収 率67%) 黄色針状晶として得た。

【0156】融点: 219.4~219.6℃

元素分析値: C<sub>10</sub>H<sub>20</sub>N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 61.94, H 5.47, N 15.20

実測値(%): C 62.09, H 5.41, N 15.16

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>) : 1687, 1657, 1569, 1498, 1443 NMR (CDCl<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 70 (1H, d, J=15.5Hz), 7. 10 (1H, d, J=1.6Hz), 7. 06 (1H, dd, J=8.0, 1.6Hz), 6. 84

50 (1H, d, J=8. OHz), 6. 73 (1H, d, J=15. 5Hz), 6. 02 (2H, s),

4. 21 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 04 (3H, s), 1. 38 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz)

### 【0157】実施例17

(E)-8-[2-(1,4- ベンゾジオキサン-6- イル) ビニル]-1,3-ジエチルキサンチン (化合物 1 7)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.85g(14.4 ミリモル) および3-(1,4-ベンゾジオキサン-6- イル) アクリル酸2.70g(13.1 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物17を2.45g(収率51%)薄黄色粉末として得た。

### 【0158】融点:>300℃

元素分析値: C19H20N4O4 として

理論値(%): C 61.94, H 5.47, N 15.20

実測値(%): C 61.97, H 5.62, N 15.07

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1682, 1637, 1511, 1310

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz) δ (ppm) : 7.51 (1H, d, J=16.2Hz), 7.10 ~7.03 (2H, m), 6.89 (1H, d, J=7.9Hz), 6.87 (1H, d, J=16.2Hz), 4.27 (4H, s), 4.05 (2H, q, J=6.9Hz), 3.93 (2H, q, J=6.9Hz), 1.22 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0159】実施例18

(E)-8-[2-(1,4- ベンゾジオキサン-6- イル) ビニル]-1,3-ジエチル-7- メチルキサンチン (化合物 1 8) 化合物 1 の代わりに実施例 1 7 で得られた化合物 1 7 の 2.00 g (5.43 ミリモル) を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をエタノール/2-プロパノールより再結晶することにより、化合物 1 8 を 1.58 g (収率76%)黄色針状晶として得た。

#### 【0160】融点:233.1~233.6℃

元素分析値: C<sub>20</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 62.81, H 5.79, N 14.65

実測値(%): C 62.55, H 5.80, N 14.60

IR (KBr)  $v \max (cm^{-1})$ : 1689, 1654, 1509

NMR (CDC1,;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.67 (1H, d, J=15.8Hz), 7.15  $\sim$ 7.05 (2H, m), 6.88 (1H, d, J=8.3Hz), 6.75 (1H, d, J=15.8Hz), 4.30 (4H, s), 4.21 (2H, q, J=6.9Hz), 4.08 (2H, q, J=6.9Hz), 4.03 (3H, s), 1.39 (3H, t, J=6.9Hz), 1.35 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0161】実施例19

(E)-8-(2,3,4- トリメトキシスチリル) テオフィリン (化合物19)

5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル5.00g(29.4 ミリモル) および2,3,4-トリメトキシ桂皮酸7.71g(32.4 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を2-プロパノール/水より再結晶することにより、化合物19を3.78g(収率35%)黄土色粉末として得た。

【0162】融点:264.8~266.1℃

元素分析値 : C<sub>18</sub>H<sub>20</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> として

70

理論値(%): C 58.05, H 5.41, N 15.04 実測値(%): C 58.28, H 5.38, N 15.20 IR(KBr)  $\nu$  max(cm<sup>-1</sup>): 1697, 1651, 1505, 1297 NMR(CDC1,;270MHz)  $\delta$  (ppm): 12.78(1H, s), 7.91(1H, d, J=16.8Hz), 7.28(1H, d, J=9.4Hz), 7.13(1H, d, J=16.8Hz), 6.73(1H, d, J=9.4Hz), 3.95(3H, s), 3.92(3H, s), 3.90(3H, s), 3.69(3H, s), 3.54(3H, s)

#### 【0163】実施例20

(E)-8-(2,3,4- トリメトキシスチリル) カフェイン (化 10 合物 2 0)

化合物1の代わりに実施例19で得られた化合物19の2.00g(5.38 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をシクロヘキサン/トルエンより再結晶することにより、化合物20を1.68g(収率81%)薄黄色粉末として得た。

【0164】融点:186.7~187.9℃

元素分析値 : C18H22N4Os として

理論値(%): C 59.06, H 5.74, N 14.50 実測値(%): C 59.27, H 5.72, N 14.60

20 IR (KBr) ν max (cm<sup>-1</sup>): 1694, 1655, 1596, 1544, 150 1, 1295

NMR (CDC1<sub>3</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 90 (1H, d, J=16. 3Hz), 7. 28 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 01 (1H, d, J=16. 3Hz), 6. 72 (1H, d, J=7. 9Hz), 4. 04 (3H, s), 3. 97 (3H, s), 3. 91 (3H, s), 3. 90 (3H, s), 3. 64 (3H, s), 3. 42 (3H, s)

# 【0165】実施例21

(E)-8-(4- メトキシ-2,3- ジメチルスチリル) テオフィリン (化合物21)

5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル1.74g(10.2 ミリ30 モル) および4-メトキシ-2,3- ジメチル桂皮酸2.42g(11.8 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をアセトニトリルより再結晶することにより、化合物21を750mg(収率22%)白色粉末として得た。

【0166】融点:>275℃

元素分析値 : CュsH₂oN₄O₃ として

理論値(%): C 63.51, H 5.92, N 16.46

実測値(%): C 63.56, H 5.82, N 16.30

IR (KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1703, 1634, 1593

40 NMR (DMSO-d<sub>s</sub>; 270MHz) δ (ppm) : 13.45 (1H, s), 7.93 (1 H, d, J=16.2Hz), 7.53 (1H, d, J=8.9Hz), 6.88 (1H, d, J=8.9 Hz), 6.79 (1H, d, J=16.2Hz), 3.80 (3H, s), 3.75 (3H, s), 3.25 (3H, s), 2.32 (3H, s), 2.12 (3H, s)

#### 【0167】実施例22

(E)-8-(4- メトキシ-2,3- ジメチルスチリル) カフェイン (化合物22)

化合物1の代わりに実施例21で得られた化合物21の 500mg(1.47ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操 作を行った。得られる粗結晶をトルエンより再結晶する 50 ことにより、化合物22を280mg(収率54%)薄黄色粉末と

して得た。

【0168】融点:>275℃

元素分析値: C18H22N4Os として

理論値(%): C 64.39, H 6.25, N 15.80 実測値(%): C 64.44, H 6.27, N 16.11

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1694, 1650, 1544, 1491, 1435 NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.96 (1H, d, J=15.5Hz), 7. 73 (1H, d, J=8. 6Hz), 7. 07 (1H, d, J=15. 5Hz), 6. 90 (1H, d, J=8.6Hz), 4.02(3H, s), 3.82(3H, s), 3.48(3H, s), 3. 29 (3H, s), 2. 32 (3H, s), 2. 13 (3H, s)

#### 【0169】実施例23

(E)-8-(3,4- メチレンジオキシスチリル) テオフィリン (化合物23)

5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル5.0 g(29.4 ミリ モル) および3,4-メチレンジオキシ桂皮酸6.78g(35.3 ミリモル)を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行っ た。得られる粗結晶をジメチルホルムアミド/水より再 結晶することにより、化合物23を1.20g(収率13%)薄 黄色粉末として得た。

【0170】融点:>275℃

元素分析値: CıeHıaNaOa として

理論値(%): C 58.99, H 4.32, N 17.16 実測値(%): C 58.84, H 4.30, N 16.97

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1692, 1642, 1499

NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.57 (1H, d, J=16.1Hz), 7.09 (1H, s), 7.07 (1H, d, J=7.9Hz), 6.92 (1H, d, J=7.9H z), 6.88(1H, d, J=16.1Hz), 6.07(2H, s), 3.47(3H, s), 3.30 (3H, s)

#### 【0171】実施例24

(E)-8-(3,4- メチレンジオキシスチリル) カフェイン (化合物24)

化合物1の代わりに実施例23で得られた化合物23の 2.32g(7.13 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の 操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶 することにより、化合物 2 4 を1.54g (収率64%) 黄色針 状晶として得た。

【0172】融点:>300℃

元素分析値: CırHısN<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 59.99, H 4.73, N 16.46 実測値(%): C 59.98, H 4.66, N 16.38

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1702, 1663, 1545, 1506 NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.72(1H, d, J=15.3Hz), 7. 10 (1H, d, J=1.5Hz), 7. 06 (1H, dd, J=7.9, 1.5Hz), 6.84 (1H, d, J=7.9Hz), 6. 73 (1H, d, J=15.3Hz), 6. 03 (2H, s),

4.05(3H, s), 3.63(3H, s), 3.42(3H, s)

【0173】実施例25:

(E)-8-(2,3- ジメトキシスチリル) テオフィリン (化合

5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル2.50g(14.7 ミリ モル) および2,3-ジメトキシ桂皮酸3.37g(16.2 ミリモ 72

ル)を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得ら れる粗結晶をエタノール/水より再結晶することによ り、化合物25を1.03g (収率41%)薄黄色針状晶として 得た。

【0174】融点:289.2~290.5℃

元素分析値: CırHısN.O. として

理論値(%): C 59.64, H 5.29, N 16.36 実測値(%): C 59.42, H 5.12, N 16.65

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1700, 1649, 1499, 1476, 1273 10 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.60 (1H, brs), 7.84 (1H, d, J=16.8Hz), 7. 26 (1H, d, J=6.9Hz), 7. 15 $\sim$ 7. 00 (3H, m), 3.83(3H, s), 3.79(3H, s), 3.48(3H, s), 3.26(3H, s)

# 【0175】実施例26

(E)-8-(2,3- ジメトキシスチリル) カフェイン (化合物 26)

化合物1の代わりに実施例25で得られた化合物25の 1.10g(3.22 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の 操作を行った。得られる粗結晶をトルエンより再結晶す 20 ることにより、化合物 2 6 を570mg (収率50%) 黄色針状晶 として得た。

【0176】融点:233.6~236.7℃

元素分析値 : C18H2aN4O4 として

理論値(%): C 60.66, H 5.65, N 15.72

実測値(%): C 60.21, H 5.74, N 16.13

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1688, 1645, 1545, 1480 NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.91 (1H, d, J=16.0Hz), 7. 52 (1H, dd, J=7. 6, 1. 7Hz), 7. 32 (1H, d, J=16. 0Hz), 7. 1

 $0 \sim 7.05(2H, m)$ , 4.03(3H, s), 3.84(3H, s), 3.79(3H, s)

30 s), 3.48(3H, s), 3.24(3H, s)

# 【0177】実施例27

(E)-8-(2,4- ジメトキシスチリル) テオフィリン (化合 物27)

5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル1.0 g(5.88 ミリ モル) および2,4-ジメトキシ桂皮酸1.35g(6.48 ミリモ ル)を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得ら れる粗結晶をジメチルホルムアミドより再結晶すること により、化合物 2 7 を221mg (収率11%) 薄黄色粒状晶とし て得た。

40 【0178】融点 : >280 ℃

元素分析値 : C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 59.64, H 5.29, N 16.36

実測値(%): C 59.51, H 5.34, N 16.58

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1705, 1650, 1607, 1505

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.40(1H, brs), 7.78 (1H, d, J=16, 5Hz), 7, 53 (1H, d, J=8, 3Hz), 6, 93 (1H, d, J=1 6.5Hz), 6.63(1H, d, J=2.3Hz), 6.60(1H, dd, J=8.3, 2.3H z), 3.89(3H, s), 3.82(3H, s), 3.47(3H, s), 3.25(3H, s)

【0179】実施例28

50 (E)-8-(2,4- ジメトキシスチリル) カフェイン (化合物

28)

化合物1の代わりに実施例27で得られた化合物27の700mg(2.05ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物28を621mg(収率85%)黄色針状晶として得た。

【0180】融点:241.5~242.1℃

元素分析値: C18H20N4O4 として

理論値(%): C 60.66, H 5.65, N 15.72

実測値(%): C 60.49, H 5.61, N 15.69

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1685, 1650, 1602, 1434

NMR (CDCl<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.95(1H, d, J=15.8Hz), 7.48(1H, d, J=8.6Hz), 6.98(1H, d, J=15.8Hz), 6.54(1H, d, J=8.6, 2.3Hz), 6.49(1H, d, J=2.3Hz), 4.03(3H, s), 3.

92 (3H, s), 3.86 (3H, s), 3.64 (3H, s), 3.42 (3H, s)

# 【0181】実施例29

(E)-8-(4- メトキシ-2,5- ジメチルスチリル) テオフィリン (化合物 2 9)

5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル1.0 g(5.88 ミリモル) および4-メトキシ-2,5- ジメチル桂皮酸1.33 g(6.45 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジメチルホルムアミドより再結晶することにより、化合物29を393mg(収率20%)薄黄色粒状晶として得た。

【0182】融点:>280 ℃

元素分析値: CıeHzoN4Os として

理論値(%): C 63.51, H 5.92, N 16.46

実測値(%): C 63.59, H 6.10, N 16.23

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1703, 1648, 1509, 1260

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz) δ (ppm) : 13.48 (1H, brs), 7.81 (1H, d, J=16.2Hz), 7.50 (1H, s), 6.82 (1H, d, J=16.2Hz),

6.81(1H, s), 3.81(3H, s), 3.46(3H, s), 3.25(3H, s), 2.40(3H, s), 2.14(3H, s)

### 【0183】実施例30

(E)-8-(4- メトキシ-2,5- ジメチルスチリル) カフェイン (化合物 3 O)

化合物1の代わりに実施例29で得られた化合物29の300mg(0.88ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物30を211mg(収率68%)黄色針状晶として得た。

【0184】融点: >280 ℃

MS-EI m/e : 354(M <sup>+</sup>), 339(M <sup>+</sup>-CH<sub>a</sub>)

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1692, 1653, 1508

NMR (CDCl<sub>s</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.00 (1H, d, J=15.3Hz),

7. 42(1H, s), 6. 72(1H, d, J=15. 3Hz), 6. 66(1H, s), 4. 06 (3H, s), 3. 86(3H, s), 3. 64(3H, s), 3. 42(3H, s), 2. 49(3 H, s), 2. 23(3H, s)

【0185】実施例31

(E)-8-(2,4- ジメトキシ-3- メチルスチリル) テオフィ

リン (化合物31)

5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル1.0 g (5.88 ミリモル) および2,4-ジメトキシ-3- メチル桂皮酸1.44g (6.45 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物31を581mg (収率28%) 薄黄色針状晶として得た。

74

【0186】融点:>280℃

元素分析値: C18H20N4O4 として

10 理論値(%): C 60.67, H 5.65, N 15.72

実測値(%): C 60.34, H 5.77, N 15.64

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1695, 1653, 1499, 1270

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.52 (1H, brs), 7.75 (1H, d, J=16.2Hz), 7.55 (1H, d, J=8.3Hz), 6.96 (1H, d, J=16.2Hz), 6.84 (1H, d, J=8.3Hz), 3.83 (3H, s), 3.70 (3H,

s), 3.47(3H, s), 3.25(3H, s), 2.09(3H, s)

【0187】実施例32

(E)-8-(2,4- ジメトキシ-3- メチルスチリル) カフェイン (化合物32)

20 化合物1の代わりに実施例31で得られた化合物31の300mg(0.84ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を塩化メチレン/エーテルより再結晶することにより、化合物32を239mg(収率77%)白色針状晶として得た。

【0188】融点:252.7~253.5℃

元素分析値 : C<sub>10</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 61.61, H 5.98, N 15.13

実測値(%): C 61.40, H 6.06, N 15.17

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1692, 1651, 1505

30 NMR (CDCl<sub>3</sub>;270MHz) δ (ppm) : 7. 92 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 42 (1H, d, J=8. 9Hz), 6. 99 (1H, d, J=15. 8Hz), 6. 70 (1H, d, J=8. 9Hz), 4. 04 (3H, s), 3. 88 (3H, s), 3. 78 (3H, s), 3. 64 (3H, s), 3. 42 (3H, s), 2. 19 (3H, s)

【0189】実施例33

(E)-8-(2,5- ジメチルスチリル)-1,3-ジエチルキサンチン (化合物33)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および2,5-ジメチル桂皮酸3.20g(18.2 ミリモル)を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をエタノール/トルエンより再結晶することにより、化合物33を2.56g(収率50%)白色針状晶として得た。

【0190】融点:281.8~282.5℃

元素分析値: C1.9H22N4O2・0.5H2Oとして

理論値(%): C 66.46, H 6.97, N 15.50

実測値(%): C 66.77, H 6.82, N 15.72

IR (KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1706, 1639, 1503

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.84(1H, d, J=16.3Hz),

7. 53 (1H, s), 7. 13 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 06 (1H, d, J=7. 4H

50 z), 7.00(1H, d, J=16.3Hz), 4.06(2H, q, J=7.1Hz), 3.94(2

H, q, J=7. 1Hz), 2. 37 (3H, s), 2. 30 (3H, s), 1. 26 (3H, t, J= 7. 1Hz), 1. 14 (3H, t, J=7. 1Hz)

#### 【0191】実施例34

(E)-8-(2,5- ジメチルスチリル)-1,3-ジエチル-7- メチルキサンチン (化合物34)

化合物1の代わりに実施例33で得られた化合物33の2.00g(5.92 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物34を1.29g(収率62%)白色針状晶として得た。

【0192】融点:190.3~190.7℃

元素分析値: CzoHz,N<sub>2</sub>Oz として

理論値(%): C 68.16, H 6.86, N 15.89

実測値(%): C 68.15, H 7.02, N 15.65

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1698, 1657

NMR (DMSO-d<sub>5</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.86 (1H, d, J=15.8Hz), 7.71 (1H, s), 7.23 (1H, d, J=15.8Hz), 7.15 (1H, d, J=7.9Hz), 7.09 (1H, d, J=7.9Hz), 4.11 $\sim$ 4.04 (2H, m), 4.04 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=6.9Hz), 2.37 (3H, s), 2.32 (3H, s), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

## 【0193】実施例35

(E)-8-(4- エトキシスチリル)-1, 3-ジエチルキサンチン (化合物35)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および4-エトキシ桂皮酸3.20g(16.7 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる 粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物 3 5 を2.97g(収率55%)薄黄色針状晶として得た。

【0194】融点:296.7~298.6℃

元素分析値: C18H22N4Os として

理論値(%): C 64.39, H 6.25, N 15.81

実測値(%): C 64.54, H 6.52, N 15.80

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1695, 1647, 1516, 1250

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.36 (1H, brs), 7.59 (1H, d, J=16.2Hz), 7.55 (2H, d, J=8.6Hz), 6.96 (2H, d, J=8.6Hz), 6.88 (1H, d, J=16.2Hz), 4.11  $\sim$ 4.04 (4H, m), 3.94 (2H, q, J=6.9Hz), 1.34 (3H, t, J=6.9Hz), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0195】実施例36

(E)-8-(4- エトキシスチリル)-1,3-ジエチル-7- メチルキサンチン (化合物36)

化合物1の代わりに実施例35で得られた化合物35の1.60g(4.52ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を酢酸エチルより再結晶することにより、化合物36を1.47g(収率88%)薄緑色針状晶として得た。

【0196】融点:185.3~185.7℃

元素分析値: C<sub>20</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub> として

理論値(%): C 65.20, H 6.56, N 15.21 実測値(%): C 65.28, H 6.85, N 15.18 IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1693, 1666, 1515, 1248 NMR (CDC1,;270MHz)  $\delta$  (ppm): 7.74(1H, d, J=15.8Hz), 7.52(2H, d, J=8.6Hz), 6.92(2H, d, J=8.6Hz), 6.77(1H, d, J=15.8Hz), 4.21(2H, q, J=6.9Hz), 4.12 $\sim$ 4.01(4H, m), 4.04(3H, s), 1.44(3H, t, J=6.9Hz), 1.38(3H, t, J=7.6Hz), 1.26(3H, t, J=6.9Hz)

76

### 【0197】実施例37

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-プロポキシスチリル) キサンチン (化合物 3 7)

10 5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および4-プロポキシ桂皮酸3.43g(16.6 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物37を3.02g(収率54%)薄黄色針状晶として得た。

【0198】融点:>270℃

元素分析値: C₂oH₂N₄O₃ として

理論値(%): C 65.20, H 6.56, N 15.21

実測値(%): C 64.91, H 6.79, N 15.14

20 IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1695, 1656, 1515, 1250 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm): 13.38 (1H, brs), 7.59 (1H, d, J=16.5Hz), 7.55 (2H, d, J=8.6Hz), 6.97 (2H, d, J=8.6Hz), 6.87 (1H, d, J=16.5Hz), 4.07 (2H, q, J=7.3Hz), 4.00  $\sim$ 3.90 (4H, m), 1.81 $\sim$ 1.67 (2H, m), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz), 0.98 (3H, t, J=7.3Hz)

### 【0199】実施例38

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(4-プロポキシスチリル) キサンチン (化合物38)

化合物1の代わりに実施例37で得られた化合物37の 30 1.70g(4.61 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の 操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチル より再結晶することにより、化合物38を1.37g(収率 78%)薄黄色針状晶として得た。

【0200】融点: 155.7~156.5℃

元素分析値 : C<sub>21</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub> として

理論値(%): C 65.92, H 6.85, N 14.65

実測値(%): C 65.72, H 7.05, N 14.59

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1696, 1665, 1513, 1246

NMR (CDC1<sub>3</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.74(1H, d, J=15.8Hz),

7. 52 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 92 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 77 (1H, d, J=15. 8Hz), 4. 21 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 04 (3H, s), 3. 97 (2H, t, J=6. 6Hz), 1. 90~1. 77 (2H, m), 1. 38 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 05 (3H, t, J=7. 3Hz)

# 【0201】実施例39

(E)-1, 3-ジエチル-8-(3-メトキシスチリル) キサンチン (化合物 3 9)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50g(12.6 ミリモル) および3-メトキシ桂皮酸2.48g(13.9 ミリモル)

50 を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる

77

粗結晶をジメチルホルムアミド/水より再結晶することにより、化合物39を2.10g (収率49%)白色粉末として得た。

【0202】融点:270.6~272.5℃

元素分析値: C18H20N4O3 として

理論値(%): C 63.52, H 5.92, N 16.46 実測値(%): C 63.20, H 6.01, N 16.34 IR(KBr) νmax(cm<sup>-1</sup>): 1686, 1634, 1500

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.61 (1H, d, J=16.4Hz), 7.34 (1H, t, J=7.9Hz), 7.20  $\sim$ 7.18 (2H, m), 7.07 (1H, d, J=16.4Hz), 6.92 (1H, d, J=8.6Hz), 4.06 (2H, q, J=7.0Hz), 3.94 (2H, q, J=6.8Hz), 1.26 (3H, t, J=7.0Hz), 1.14 (3H, t, J=6.8Hz)

### 【0203】実施例40

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-メトキシスチリル)-7-メチルキ サンチン (化合物 4 0)

化合物 1 の代わりに実施例 3 9 で得られた化合物 3 9 の 1.70 g (5.00 ミリモル) を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物 4 0 を1.10 g (収率62%) 薄黄色針状晶として得た。

【0204】融点: 153.4~154.8 ℃

元素分析値: C18H22N4O3 として

理論値(%): C 64.39, H 6.26, N 15.81

実測値(%): C 64.34, H 6.38, N 15.82

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>) : 1692, 1656, 1541

NMR (DMSO-d<sub>5</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.64(1H, d, J=15.8Hz), 7.40  $\sim$ 7.30(4H, m), 6.97 $\sim$ 6.92(1H, m), 4.31 $\sim$ 4.05(2 H, m), 4.05(3H, s), 3.92(2H, q, J=7.0Hz), 1.26(3H, t, J=7.1Hz), 1.13(3H, t, J=7.0Hz)

### 【0205】実施例41

(E)-8-(4- ブトキシスチリル)-1, 3-ジエチルキサンチン (化合物 4 1)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および4-ブトキシ桂皮酸3.67g(16.7 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる 粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物41を3.04g(収率53%)薄黄色針状晶として得た。

【0206】融点: 257.9~261.3℃

元素分析値: CziHzeN<sub>4</sub>O<sub>3</sub> として

理論値(%): C 65.95, H 6.85, N 14.65

実測値(%): C 65.90, H 7.21, N 14.60

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1695, 1645, 1515, 1248

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13. 32 (1H, brs), 7. 59 (1H, d, J=16. 5Hz), 7. 55 (2H, d, J=8. 9Hz), 6. 97 (2H, d, J=8. 9Hz), 6. 87 (1H, d, J=16. 5Hz), 4. 10  $\sim$ 3. 90 (6H, m), 1. 76 $\sim$ 1. 66 (2H, m), 1. 51 $\sim$ 1. 40 (2H, m), 1. 26 (3H, t, J=6. 9H

z), 1.14(3H, t, J=6.9Hz), 0.94(3H, t, J=7.3Hz)

#### 【0207】実施例42

(E)-8-(4- ブトキシスチリル)-1,3-ジエチル-7- メチル

キサンチン (化合物 42)

化合物1の代わりに実施例41で得られた化合物41の1.50g(3.92 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチルより再結晶することにより、化合物42を982mg(収率63%)薄黄色針状晶として得た。

【0208】融点: 123.4~123.6℃

元素分析値: C<sub>22</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> として

理論値(%): C 66.65, H 7.11, N 14.13

10 実測値(%): C 66.81, H 7.31, N 14.01

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1693, 1665, 1513, 1251 NMR (CDC1<sub>s</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm): 7.74 (1H, d, J=15.8Hz), 7.52 (2H, d, J=8.9Hz), 6.92 (2H, d, J=8.9Hz), 6.76 (1H, d, J=15.8Hz), 4.21 (2H, q, J=6.9Hz), 4.09 (2H, q, J=6.9Hz), 4.04 (3H, s), 4.02 (2H, q, J=6.6Hz), 1.84 $\sim$ 1.74 (2H, m), 1.58 $\sim$ 1.44 (2H, m), 1.38 (3H, t, J=6.9Hz), 1.26 (3H, t, J

=6.9Hz), 0.99(3H, t, J=7.3Hz)

【0209】実施例43

(E)-1, 3-ジエチル-8-(4-メチルスチリル) キサンチン

(化合物43)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および4-メチル桂皮酸2.70g(16.7 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物43を2.64g(収率54%)薄黄色針状晶として得た。

【0210】融点: >280 ℃

元素分析値 : C18H20N4O2 として

理論値(%): C 66.65, H 6.21, N 17.27

実測値(%): C 66.53, H 6.27, N 17.14

0 IR (KBr) ν max (cm<sup>-1</sup>): 1692, 1644, 1518, 1490 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz) δ (ppm): 13.53 (1H, brs), 7.62 (1H, d, J=16.5Hz), 7.52 (2H, d, J=7.9Hz), 7.24 (2H, d, J=7.9Hz), 6.98 (1H, d, J=16.5Hz), 4.07 (2H, q, J=6.9Hz), 3.94 (2H, q, J=6.9Hz), 2.33 (3H, s), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), z), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

## 【0211】実施例44

(E)-1, 3-ジエチル-7- メチル-8-(4-メチルスチリル) キサンチン (化合物 4 4)

化合物1の代わりに実施例43で得られた化合物43の 1.50g(4.62 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の 操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再 結晶することにより、化合物44を1.39g(収率89%)黄 色針状晶として得た。

【0212】融点:170.8~171.5℃

元素分析値: C19H22N4O2 として

理論値(%): C 67.44, H 6.55, N 16.56

実測値(%): C 67.58, H 6.65, N 16.68

IR (KBr)  $v \max(\text{cm}^{-1})$ : 1687, 1650, 1542, 1516

NMR (CDC1<sub>3</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 77 (1H, d, J=15. 8Hz),

50 7. 48 (2H, d, J=8. 3Hz), 7. 21 (2H, d, J=8. 3Hz), 6. 87 (1H, d,

78

J=15.8Hz), 4.22 (2H, q, J=6.9Hz), 4.09 (2H, q, J=6.9Hz), 4.05 (3H, s), 2.39 (3H, s), 1.38 (3H, t, J=6.9Hz), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0213】実施例45

(E)-1,3-ジエチル-8-(2-メトキシスチリル) キサンチン (化合物 4 5)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.5 g (12.6 ミリモル) および2-メトキシ桂皮酸2.48 g (13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる 粗結晶をテトラヒドロフラン/水より再結晶することにより、化合物45を990mg(収率24%)黄色粒状晶として得た。

### 【0214】融点: >270 ℃

元素分析値: C18H20N4O2 として

理論値(%): C 63.52, H 5.92, N 16.46

実測値(%): C 63.28, H 5.86, N 16.43

IR(KBr) ν max (cm<sup>-1</sup>) : 1694, 1640. 1501

NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.85 (1H, d, J=16.8Hz), 7.62 (1H, d, J=7.6Hz), 7.34 (1H, t, J=7.6Hz), 7.11  $\sim$ 6. 98 (3H, m), 4.07 (2H, q, J=7.0Hz), 3.97 $\sim$ 3.89 (2H, m), 3.89 (3H, s), 1.26 (3H, t, J=7.0Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0215】実施例46

(E)-1,3-ジエチル-8-(2-メトキシスチリル)-7-メチルキ サンチン (化合物 4 6)

化合物1の代わりに実施例45で得られた化合物45の1.5 g(4.41 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をエタノール/水より再結晶することにより、化合物46を800mg(収率51%)黄色針状晶として得た。

### 【0216】融点: 189.6~190.0℃

元素分析値 : C<sub>19</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub> として

理論値(%): C 64.39, H 6.26, N 15.81

実測値(%): C 64.18, H 6.25, N 15.77

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1697, 1649

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.94(1H, d, J=15.8Hz), 7.88(1H, dd, J=7.9, 1.5Hz), 7.41 $\sim$ 7.34(1H, m), 7.31(1 H, d, J=15.8Hz), 7.10(1H, d, J=7.9Hz), 7.02(1H, t, J=7.4 Hz), 4.11  $\sim$ 4.02(2H, m), 4.02(3H, s), 3.96 $\sim$ 3.90(2H, m), 3.90(3H, s), 1.29(3H, t, J=7.2Hz), 1.13(3H, t, J=7.2 Hz)

### 【0217】実施例47

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-メトキシ-3- メチルスチリル) キサンチン (化合物 4 7)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50g(12.6 ミリモル) および4-メトキシ-3- メチル桂皮酸3.00g(13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジメチルスルホキシド/水より再結晶することにより、化合物47を1.70g(収率36%)白色綿状晶として得た。

【0218】融点:>270℃

元素分析値 : C<sub>10</sub>H<sub>22</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> として

理論値(%): C 64.39, H 6.23, N 15.81

実測値(%): C 64.05, H 6.34, N 15.74

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1689, 1644, 1510, 1459

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 56 (1H, d, J=16. 3Hz), 7. 45 (1H, s), 7. 44 (1H, d, J=8. 2Hz), 6. 98 (1H, d, J=8. 2Hz), 6. 87 (1H, d, J=16. 3Hz), 4. 06 (2H, q, J=7. 1Hz), 3. 93 (2

H, q, J=7.0Hz), 3.82(3H, s), 2.18(3H, s), 1.25(3H, t, J=

7. 1Hz), 1. 13 (3H, t, J=7. 0Hz)

10 【0219】実施例48

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-メトキシ-3- メチルスチリル)-7-メチルキサンチン (化合物48)

化合物1の代わりに実施例47で得られた化合物47の1.27g(3.36 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物48を1.01g(収率82%)黄色針状晶として得た。

【0220】融点:176.5~177.6℃

元素分析値 : C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> として

20 理論値(%): C 65.20, H 6.57, N 15.21

実測値(%): C 65.22, H 6.75, N 15.22

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1687, 1648, 1542, 1505, 1434 NMR (DMS0-d<sub>5</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm): 7.65(1H, s), 7.58(1H, d, J=15.8Hz), 7.57  $\sim$ 7.53(1H, m), 7.16(1H, d, J=15.8Hz), 6.97(1H, d, J=8.9Hz), 4.10  $\sim$ 4.01(2H, m), 4.01(3H, s), 3.91(2H, q, J=6.9Hz), 3.88(3H, s), 2.19(3H, s), 1.25(3H, t, J=6.9Hz), 1.12(3H, t, J=6.9Hz)

# 【0221】実施例49

(E)-8-(2- ブロモ-4,5- メチレンジオキシスチリル)-1,

30 3-ジエチルキサンチン (化合物 9 5) 5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50 g (12.6 ミリモル) および2-ブロモ-4,5- メチレンジオキシ桂皮酸3. 77 g (13.9 ミリモル) を用い、実施例 1 とほぼ同様の操

作を行った。得られる粗結晶をジメチルスルホキシド/ 水より再結晶することにより、化合物95を2.01g(収率38%) 黄色粉末として得た。

【0222】融点:>270℃

元素分析値: C18H11BrN404・0.25H20 として

理論値(%): C 49.39, H 4.03, N 12.80

40 実測値(%): C 49.42, H 3.75, N 12.67

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1691, 1651, 1497

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.78 (1H, d, J=8.2Hz), 7.48 (1H, s), 7.30 (1H, s), 6.97 (1H, d, J=8.2Hz), 6.13 (2 H, s), 4.05 (2H, q, J=6.9Hz), 3.93 (2H, q, J=6.9Hz), 1.24 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

【0223】実施例50

(E)-8-(2- ブロモ-4,5- メチレンジオキシスチリル)-1, 3-ジエチル-7- メチルキサンチン (化合物96)

化合物1の代わりに実施例49で得られた化合物95の 50 2.20g(5.08 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の

操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物96を1.17g(収率52%)薄黄色粉末として得た。

【0224】融点:255.1~256.0℃

元素分析値: CısHısBrN404 として

理論値(%): C 51.02, H 4.28, N 12.53 実測値(%): C 50.94, H 4.15, N 12.39

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1693, 1651

NMR (DMSO- $d_5$ ;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.87 (1H, d, J=15.8Hz), 7.77 (1H, s), 7.30 (1H, d, J=15.8Hz), 7.32 (1H, s), 6.15 (2H, s), 4.10 $\sim$ 4.03 (2H, m), 4.03 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=6.8Hz), 1.26 (3H, t, J=7.2Hz), 1.13 (3H, t, J=6.8Hz)

## 【0225】実施例51

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-メトキシ-4,5- メチレンジオキシスチリル) キサンチン (化合物 1 0 6)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル2.50g (12.6 ミリモル) および3-メトキシ-4,5-メチレンジオキシ桂皮酸3.31g (14.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をテトラヒドロフラン/水より再結晶することにより、化合物106 を600mg (収率53%) 白色粉末として得た。

【0226】融点:>270℃

元素分析値: C<sub>19</sub>H<sub>20</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> として

理論値(%): C 59.37, H 5.24, N 14.58 実測値(%): C 59.41, H 5.26, N 14.66

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1689, 1654, 1640, 1506

\* NMR (DMSO-d<sub>e</sub>; 270MHz) δ (ppm) : 7.54 (1H, d, J=16.6Hz), 6.94 (2H, s), 6.93 (1H, d, J=16.6Hz), 6.04 (2H, s), 4.05 (2H, q, J=6.9Hz), 3.97~3.88 (2H, m), 3.88 (3H, s), 1.25 (3H, t, J=7.2Hz), 1.13 (3H, t, J=7.2Hz)

## 【0227】実施例52

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-メトキシ-4,5- メチレンジオキシスチリル)-7-メチルキサンチン(化合物107) 化合物1の代わりに実施例51で得られた化合物106 の2.00g(5.20ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様 0 操作を行った。得られる粗結晶を2-プロパノールより再結晶することにより、化合物107を730mg(収率35%) 黄色粉末として得た。

【0228】融点:201.5~202.3℃

元素分析値: C<sub>20</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> として

理論値(%): C 60.29, H 5.57, N 14.06 実測値(%): C 60.18, H 5.72, N 13.98

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1694, 1650, 1543, 1512, 1433 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm): 7.58 (1H, d, J=15.8Hz), 7.23 (1H, d, J=15.8Hz), 7.20 (1H, d, J=1.0Hz), 7.09 (1H, d, J=1.0Hz), 6.05 (2H, s), 4.09~4.02 (2H, m), 4.02 (3H, s), 3.94~3.89 (2H, m), 3.89 (3H, s), 1.25 (3H, t, J=7.2Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

【0229】実施例53 錠剤

常法により次の組成からなる錠剤を作成した。

[0230]

【表26】

錠剤1錠あたりの組成

化合物 2	20	m g
ラクトース	1 4 3. 4	m g
馬鈴薯でんぷん	3 0	m g
ヒドロキシプロピルセルロース	6	m g
ステアリン酸マグネシウム	0.6	m g
	200	m or

【0231】実施例54 細粒剤

常法により次の組成からなる細粒剤を作成した。

※【0232】

【表27】

# 細粒剤1包あたりの組成

化合物 1 0 7			2	0	m g
ラクトース		6	5	5	m g
とうもろこしでんぷん		2	8	5	m g
ヒドロキシプロピルセルロース			4	0	m g
	1.	0	0	0	m g

×

【0233】実施例55 カプセル剤

★ 常法により次の組成からなるカプセル剤を作成した。

[0234]

【表28】

カプセル剤1錠あたりの組成

化合物 8

20 mg

アビセル

99.5 mg

ステアリン酸マグネシウム

0.5 mg

120 mg

【0235】実施例56 注射剤

\* [0236]

常法により次の組成からなる注射剤を作成した。

【表29】

注射剤1バイアルあたりの組成

化合物102 mg精製ダイズ油200 mg精製卵黄レシチン24 mg注射用グリセリン50 mg注射用蒸留水1.72 m1

\*

2.00 ml

【0237】実施例57 シロップ剤

**※【**0238】

常法により次の組成からなるシロップ剤を作成した。

【表30】

シロップ剤1瓶あたりの組成

1 0 0	m 1
zk 99.8	m 1
ストロベリーフフレーバー 0.1	m 1
p-ヒドロキシ安息香酸プロピルエステル 10	m g
p-ヒドロキシ安息香酸エチルエステル 40	m g
精製白糖 30	m g
化合物 1 4 2 0	m g

## 【0239】参考例1:

(E)-8-(2- クロロ-3, 4- ジメトキシスチリル)-1, 3-ジエ チルキサンチン (化合物 4 9)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル2.00g(10.1 ミリモル) および2-クロロ-3,4-ジメトキシ桂皮酸2.94g(12.1 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を2-プロパノール/水より再結晶することにより、化合物49を2.19g(収率54%)薄黄色針状晶として得た。

【0240】融点: 278.0~280.9℃

元素分析値: CaHaC1NAO として

理論値(%): C 56.36, H 5.22, N 13.83 実測値(%): C 56.13, H 5.21, N 13.67 IR(KBr) νmax(cm<sup>-1</sup>): 1705, 1642, 1499

NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.88(1H, d, J=16.3Hz),

- ★ 7.64(1H, d, J=8.9Hz), 7.13(1H, d, J=8.9Hz), 7.00(1H, d, J=16.3Hz), 4.06(2H, q, J=7.1Hz), 3.98~3.88(2H, m), 3.88(3H, s), 3.77(3H, s), 1.26(3H, t, J=7.1Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)
- 40 【0241】参考例2:

(E)-8-(2- クロロ-3, 4- ジメトキシスチリル)-1, 3-ジエ チル-7- メチルキサンチン (化合物 5 0)

化合物 1 の代わりに参考例 1 で得られた化合物 4 9 の1. 80 g (4.45 ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を2-プロパノール/水より再結晶することにより、化合物 5 0 を1.20 g (収率64%) 黄色針状晶として得た。

【0242】融点: 204.6~205.4℃

元素分析値: C<sub>20</sub>H<sub>23</sub>C1N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

★50 理論値(%): C 57.34, H 5.53, N 13.37

実測値(%): C 57.46, H 5.67, N 13.10

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1696, 1657, 1496, 1439, 1292 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm): 7.92(1H, d, J=15.8Hz), 7.86(1H, d, J=8.9Hz), 7.29(1H, d, J=15.8Hz), 7.16(1H, d, J=8.9Hz), 4.11 $\sim$ 4.03(2H, m), 4.03(3H, s), 3.96 $\sim$ 3.90(2H, m), 3.90(3H, s), 3.77(3H, s), 1.26(3H, t, J=6.9Hz), 1.13(3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0243】参考例3:

(E)-8-(2- クロロ-3,4- ジメトキシスチリル) テオフィリン (化合物51)

2-クロロ-3, 4- ジメトキシ桂皮酸3.93 g (16.2 ミリモル)をピリジン57mlに溶解し、氷冷下、塩化チオニル1.26ml (17.6 ミリモル)を加えた。60℃で 1.5時間攪拌後、5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル2.50 g (14.7 ミリモル)のジクロロメタン(58ml)溶液を氷冷下滴下した。さらに反応液を室温で40分間攪拌後、析出した結晶を濾取した。得られる粗結晶を2 N水酸化ナトリウム水溶液68ml、ジオキサン68mlおよび水34mlの混合溶媒に溶解し、30分間加熱還流した。冷却後、反応液を濃塩酸で中和し、析出した結晶を濾取し、水で洗浄、乾燥した。これをジメチルホルムアミド/水より再結晶することにより、化合物51を1.55g (収率30%)薄黄色針状晶として得た。

【0244】融点:241.6~242.6℃

元素分析値 : C<sub>1</sub>·H<sub>1</sub>·C1N<sub>2</sub>O<sub>1</sub> として

理論値(%) : C 54.18, H 4.54, N 14.86

実測値(%): C 54.31, H 4.54, N 14.43

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1704, 1653, 1496, 1300

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.88(1H, d, J=16.2Hz), 7.62(1H, d, J=8.9Hz), 7.13(1H, d, J=8.9Hz), 6.97(1H, d, J=16.2Hz), 3.88(3H, s), 3.77(3H, s), 3.47(3H, s), 3.25(3H, s)

### 【0245】参考例4:

(E)-8-(2- クロロ-3, 4- ジメトキシスチリル) カフェイン (化合物 5 2)

化合物 1 の代わりに参考例 3 で得られた化合物 5 1 の1 0 g (2 .66 ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエンより再結晶することにより、化合物 5 2 8 4 0mg (収率8 1%) 黄色粉末として得た。

【0246】融点:284.6~288.0℃

元素分析値: CisHioC1N4O4 として

理論値(%): C 55.31, H 4.59, N 14.33

実測値(%): C 55.40, H 4.83, N 14.09

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1688, 1650, 1493, 1290

NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8. 10 (1H, d, J=15. 8Hz),

7. 43 (1H, d, J=8. 8Hz), 6. 88 (1H, d, J=8. 8Hz), 6. 83 (1H, d, J=15. 8Hz), 4. 06 (3H, s), 3. 93 (3H, s), 3. 90 (3H, s), 3. 6 4 (3H, s), 3. 42 (3H, s)

【0247】参考例5:

86

(E)-8-(3,4- ジフルオロスチリル)-1,3-ジエチルキサン チン (化合物53)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50g(12.6 ミリモル) および3,4-ジフルオロ桂皮酸2.79g(15.2 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物53を2.12g(収率49%)灰色板状晶として得た。

【0248】融点:>300℃

10 元素分析値: C<sub>17</sub>H<sub>16</sub>F<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 58.95, H 4.65, N 16.17

実測値(%): C 59.25, H 4.59, N 16.42

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1688, 1640, 1519

NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 78 (1H, dd, J=11. 4, 7. 1Hz), 7. 60 (1H, d, J=16. 3Hz), 7. 50  $\sim$ 7. 45 (2H, m), 7. 07 (1H, d, J=16. 3Hz), 4. 06 (2H, q, J=7. 0Hz), 3. 94 (2H, q, J=7. 1Hz), 1. 26 (3H, t, J=7. 0Hz), 1. 14 (3H, t, J=7. 1Hz)

#### 【0249】参考例6:

(E)-8-(3, 4- ジフルオロスチリル)-1, 3-ジエチル-7- メ チルキサンチン (化合物 5 4)

化合物 1 の代わりに参考例 5 で得られた化合物 5 3 の1. 70 g (4.91 ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物 5 4 を 1.29 g (収率73%) 黄色針状晶として得た。

【0250】融点:208.5~210.8℃

元素分析値: C18H18F2N4O2 として

理論値(%): C 59.99, H 5.03, N 15.54

実測値(%): C 60.09, H 5.04, N 15.19

30 IR (KBr) ν max (cm<sup>-1</sup>): 1688, 1652, 1545, 1520, 1441 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz) δ (ppm): 8.02 (1H, ddd, J=12.4, 7.7, 2.0Hz), 7.65 ~7.60 (1H, m), 7.61 (1H, d, J=15.8H z), 7.54 ~7.43 (1H, m), 7.40 (1H, d, J=15.8Hz), 4.08 ~4.04 (2H, m), 4.04 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=6.9Hz), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

## 【0251】参考例7:

(E)-8-(3- ブロモ-4- メトキシスチリル)-1,3-ジエチル キサンチン (化合物55)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.00g(10.1 ミリ40 モル) および3-ブロモ-4- メトキシ桂皮酸2.72g(10.6 ミリモル)を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物55を726mg(収率17%)薄茶色針状晶として得た。

【0252】融点:>280℃

元素分析値: CisHisBrN40s として

理論値(%): C 51.57, H 4.57, N 13.36

実測値(%): C 51.33, H 4.56, N 13.17

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1694, 1648, 1506, 1281, 1260

50 NMR(DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz) δ (ppm) : 13.52(1H, brs), 7.87

(1H, d, J=2.0Hz), 7.63(1H, dd, J=8.4, 2.0Hz), 7.56(1H, d, J=16.3Hz), 7.16(1H, d, J=8.4Hz), 6.95(1H, d, J=16.3Hz), 4.06(2H, q, J=6.9Hz), 3.93(2H, q, J=6.9Hz), 3.89(3H, s), 1.26(3H, t, J=6.9Hz), 1.14(3H, t, J=6.9Hz)

# 【0253】参考例8:

(E)-8-(3- ブロモ-4- メトキシスチリル)-1,3-ジエチル -7- メチルキサンチン (化合物 5 6)

化合物 1 の代わりに参考例 7 で得られた化合物 5 5 の 40 0mg (0.95ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物 5 6 を 332mg (収率 80%) 薄黄色針状晶として得た。

【0254】融点:219.1~223.7℃

元素分析値 : CısHzıBrN₄O₃ として

理論値(%): C 52.67, H 4.88, N 12.93

実測値(%): C 52.79, H 4.97, N 12.70

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1686, 1651, 1541, 1501, 1435 NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm): 7.83(1H, d, J=2.0Hz), 7.69(1H, d, J=15.8Hz), 7.48(1H, dd, J=8.4, 2.0Hz), 6.92(1H, d, J=8.4Hz), 6.78(1H, d, J=15.8Hz), 4.21(2H, q, J=6.9Hz), 4.09(2H, q, J=6.9Hz), 4.06(3H, s), 3.95(3H, s), 1.38(3H, t, J=6.9Hz), 1.26(3H, t, J=6.9Hz)

### 【0255】参考例9:

(E)-8-(3- ブロモ-4- メトキシスチリル) テオフィリン (化合物 5 7)

5,6-ジアミノ-1,3- ジメチルウラシル2.00g(11.8 ミリモル) および3-ブロモ-4- メトキシ桂皮酸3.32g(12.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジメチルホルムアミドより再結晶することにより、化合物57を2.00g(収率43%)薄黄色粉末として得た。

【0256】融点:>280℃

元素分析値 : CュsHュsBrN₄O₃ として

理論値(%): C 49.12, H 3.86, N 14.32

実測値(%): C 49.16, H 3.80, N 14.06

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1691, 1644, 1598, 1499, 1257 NMR (DMSO-d<sub>s</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm): 13.41(1H, brs), 7.84 (1H, d, J=2.0Hz), 7.61(1H, dd, J=8.4, 2.0Hz), 7.56(1H, d, J=16.3Hz), 7.15(1H, d, J=8.4Hz), 6.92(1H, d, J=16.3Hz), 3.89(3H, s), 3.47(3H, s), 3.26(3H, s)

### 【0257】参考例10:

(E)-8-(3- ブロモ-4- メトキシスチリル) カフェイン (化合物 5 8)

化合物1の代わりに参考例9で得られた化合物57の1.00g(2.56ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物58を877mg(収率85%)黄色粉末として得た。

【0258】融点:283.3~283.4℃

元素分析値 : C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,BrN<sub>2</sub>O<sub>3</sub> として

88

理論値(%): C 50.39, H 4.23, N 13.83

実測値(%): C 50.04, H 4.00, N 13.49

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1693, 1654, 1500

NMR (CDC1<sub>s</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 82 (1H, d, J=2. 0Hz), 7. 70 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 47 (1H, dd, J=8. 4, 2. 0Hz), 6. 92 (1 H, d, J=8. 4Hz), 6. 78 (1H, d, J=15. 8Hz), 4. 07 (3H, s), 3. 9 5 (3H, s), 3. 62 (3H, s), 3. 42 (3H, s)

#### 【0259】参考例11:

(E)-8-(2- ブロモ-4,5- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエ 10 チルキサンチン (化合物59)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル3.00g (15.1 ミリモル) および2-ブロモ-4,5-ジメトキシ桂皮酸4.78g (17.2 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物59を3.34g (収率49%)薄黄色針状晶として得た。

【0260】融点:>285℃

元素分析値; CısH21BrN404 として

理論値(%): C 50.79, H 4.71, N 12.47

20 実測値(%): C 50.49, H 4.64, N 12.36

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>) : 1693, 1621, 1509, 1260 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.65 (1H, brs), 7.81 (1H, d, J=16.3Hz), 7.37 (1H, s), 7.20 (1H, s), 7.06 (1H, d, J=16.3Hz), 4.07 (2H, q, J=6.9Hz), 3.95 (2H, q, J=6.9Hz), 3.86 (3H, s), 3.82 (3H, s), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz), 1.15 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0261】参考例12:

(E)-8-(2- ブロモ-4,5- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチル-7- メチルキサンチン (化合物60)

30 化合物1の代わりに参考例11で得られた化合物59の 1.50g(3.34 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の 操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチル より再結晶することにより、化合物60を1.43g(収率 92%)黄色針状晶として得た。

【0262】融点:234.2~234.9℃

元素分析値 : CzoHzzBrNaOa として

理論値(%): C 51.85, H 5.00, N 12.09

実測値(%): C 51.96, H 4.95, N 11.90

IR (KBr)  $v \max (cm^{-1})$ : 1688, 1648, 1504, 1307, 1261

40 NMR (CDC1<sub>3</sub>; 270MHz) δ (ppm) : 8. 01 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 11 (1H, s), 7. 09 (1H, s), 6. 76 (1H, d, J=15. 8Hz), 4. 22 (2 H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 08 (3H, s), 3. 95 (3H, s), 3. 92 (3H, s), 1. 39 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 27 (3H, t, J=6. 9Hz)

# 【0263】参考例13:

(E)-8-(4,5- ジメトキシ-2- ニトロスチリル)-1,3-ジエ チルキサンチン (化合物 6 1)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル1.50g(7.57 ミリモル) および4,5-ジメトキシ-2- ニトロ桂皮酸2.11g

50 (8.33 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を

行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物 6 1 を1.22 g (収率39%)オレンジ色針 状晶として得た。

【0264】融点:283.6℃~284.2℃

元素分析値: CısHzıNsOs として

理論値(%): C 54.94, H 5.09, N 16.86 実測値(%): C 54.90, H 5.07, N 16.88 IR(KBr) νmax(cm<sup>-1</sup>): 1692, 1641, 1520

NMR (DMSO- $d_s$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 99 (1H, d, J=16. 3Hz), 7. 61 (1H, s), 7. 38 (1H, s), 7. 15 (1H, d, J=16. 3Hz), 4. 06 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 98 (3H, s), 3. 95 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 89 (3H, s), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 15 (3H, t, J=6. 9Hz)

#### 【0265】参考例14:

(E)-8-(4,5- ジメトキシ-2- ニトロスチリル)-1,3-ジエ チル-7- メチルキサンチン (化合物 6 2)

化合物1の代わりに参考例13で得られた化合物61の822mg(1.98ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を酢酸エチルより再結晶することにより、化合物62を762mg(収率90%)オレンジ色針状晶として得た。

【0266】融点:246.3~246.8℃

元素分析値: C20H22N5O6 として

理論値(%): C 55.94, H 5.40, N 16.31 実測値(%): C 55.98, H 5.42, N 16.43

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1692, 1657, 1519, 1273

NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.27 (1H, d, J=15.8Hz), 7.66 (1H, s), 7.03 (1H, s), 6.77 (1H, d, J=15.8Hz), 4.21 (2 H, q, J=6.9Hz), 4.10 (3H, s), 4.09 (2H, q, J=6.9Hz), 4.05 (3H, s), 4.00 (3H, s), 1.37 (3H, t, J=6.9Hz), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz)

# 【0267】参考例15:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-メトキシ-2- ニトロスチリル) キサンチン (化合物 6 3)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50g(12.6 ミリモル) および3-メトキシ-2- ニトロ桂皮酸3.10g(13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物63を2.28g(収率47%)オレンジ色針状晶として得た。

【0268】融点:>285℃

元素分析値 : CısHıoNsOs として

理論値(%): C 56.10, H 4.97, N 18.17 実測値(%): C 56.37, H 4.88, N 17.85 IR(KBr) νmax(cm<sup>-1</sup>): 1695, 1640, 1533

NMR (DMSO-d<sub>5</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13. 88 (1H, brs), 7. 60  $\sim$ 7. 56 (2H, m), 7. 39 (1H, d, J=16. 3Hz), 7. 32 (1H, dd, J=6. 9, 3. 0Hz), 7. 21 (1H, d, J=16. 3Hz), 4. 05 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 94 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 91 (3H, s), 1. 25 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 14 (3H, t, J=6. 9Hz)

【0269】参考例16:

90

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-メトキシ-2- ニトロスチリル)-7-メチルキサンチン (化合物 6 4)

化合物1の代わりに参考例15で得られた化合物63の688mg(1.79ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を酢酸エチルより再結晶することにより、化合物64を623mg(収率87%)黄色針状晶として得た。

【0270】融点: 258.4~259.9℃

元素分析値: C18H21N5O5 として

10 理論値(%): C 57.14, H 5.30, N 17.53 実測値(%): C 57.26, H 5.34, N 17.26 IR(KBr) ν max(cm<sup>-1</sup>): 1697, 1546, 1530 NMR(CDCls;270MHz) δ (ppm): 7.62(1H, d, J=15.3Hz), 7.46(1H, dd, J=8.4, 7.9Hz), 7.30(1H, d, J=7.9Hz), 7.05 (1H, d, J=8.4Hz), 6.95(1H, d, J=15.3Hz), 4.19(2H, q, J=6.9Hz), 4.08(2H, q, J=6.9Hz), 4.05(3H, s), 3.94(3H,

s), 1.36 (3H, t, J=6.9Hz), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0271】参考例17:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-フルオロスチリル) キサンチン (化合物65)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および3-フルオロ桂皮酸2.77g(16.7 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる 粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物65を1.96g(収率40%)薄黄色粉末として得た。

【0272】融点: >270 ℃

- 元素分析値 : C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,FN<sub>1</sub>O<sub>2</sub>として

理論値(%): C 62.19, H 5.22, N 17.06

.実測値(%): C 61.90, H 5.21, N 17.15

30 IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1692, 1622, 1501

NMR (CF<sub>3</sub>COOD; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 11.6 (1H, brs), 8.05 (1 H, d, J=16.5Hz), 7.56  $\sim$ 7.46 (2H, m), 7.38 (1H, d, J=9.2H z), 7.29 $\sim$ 7.22 (1H, m), 7.19 (1H, d, J=16.5Hz), 4.43  $\sim$ 4.03 (4H, m), 1.52 (3H, t, J=7.3Hz), 1.41 (3H, t, J=6.9Hz)

【0273】参考例18:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-フルオロスチリル)-7-メチルキ サンチン (化合物66)

化合物1の代わりに参考例17で得られた化合物65の 1.80g(5.49ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の

40 操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキ サンより再結晶することにより、化合物 6 6 を 1.04 g (収率55%) 白色針状晶として得た。

【0274】融点: 178.2~179.4℃

元素分析値: C1.8H1.9FN4O2・0.25H2O として

理論値(%): C 62.33, H 5.67, N 16.15

実測値(%): C 62.19, H 5.63, N 16.26

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1694, 1650

NMR (DMSO-d<sub>s</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.75 (1H, dd, J=10.1, 2.0Hz), 7.66 (1H, d, J=15.8Hz), 7.63  $\sim$ 7.60 (1H, m), 7.50

50  $\sim$ 7. 42 (1H, m), 7. 44 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 19 (1H, dt, J=2.

0, 8. 3Hz), 4.  $10\sim$ 4. 05 (2H, m), 4. 05 (3H, s), 3. 92 (2H, q, J=7. 0Hz), 1. 26 (3H, t, J=7. 1Hz), 1. 13 (3H, t, J=7. 0Hz)

## 【0275】参考例19:

(E)-8-(3,5- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチルキサン チン (化合物 6 7)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および3,5-ジメトキシ桂皮酸3.48g(16.7 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をエタノール/水より再結晶することにより、化合物67を2.74g(収率49%)白色粉末として得た。

## 【0276】融点:>270℃

元素分析値 : C10H22N4O4 ・ 0. 5H2Oとして

理論値(%): C 60.15, H 6.11, N 14.77

実測値(%): C 60.41, H 6.15, N 15.02

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1686, 1638, 1587

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.57 (1H, d, J=16.5Hz), 7.07 (1H, d, J=16.5Hz), 6.79 (2H, d, J=2.0Hz), 6.50 (1H, t, J=2.0Hz), 4.06 (2H, q, J=7.0Hz), 3.94 (2H, q, J=6.9Hz), 3.79 (6H, s), 1.26 (3H, t, J=7.0Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0277】参考例20:

(E)-8-(3,5- ジメトキシスチリル)-1,3-ジエチル-7- メ チルキサンチン (化合物 6 8)

化合物1の代わりに参考例19で得られた化合物67の3.00g(8.11ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物68を2.28g(収率73%)黄色針状晶として得た。

#### 【0278】融点:184.2~185.3℃

元素分析値: CzoHz,NaO, として

理論値(%): C 62.49, H 6.29, N 14.57

実測値(%): C 62.66, H 6.48, N 14.65

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1690, 1659, 1595

NMR (DMSO-d<sub>s</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.60 (1H, d, J=15.7Hz), 7.35 (1H, d, J=15.7Hz), 6.98 (2H, d, J=2.2Hz), 6.51 (1H, t, J=2.2Hz), 4.11 $\sim$ 4.01 (2H, m), 4.05 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=7.0Hz), 3.80 (6H, s), 1.26 (3H, t, J=7.1Hz), 1.13 (3 H, t, J=7.0Hz)

#### 【0279】参考例21:

(E)-8-(3- クロロスチリル)-1, 3-ジエチルキサンチン (化合物 6 9)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.50g(17.7 ミリモル) および3-クロロ桂皮酸3.55g(19.4 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物69を2.57g(収率42%)白色板状晶として得た。

# 【0280】融点:>280℃

元素分析値 : C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,C1N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 59.22, H 4.97, N 16.25

92

実測値(%): C 59.12, H 5.01, N 16.30

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1689, 1640, 1490

NMR (CF<sub>s</sub>COOD; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8. 35 (1H, d, J=16. 4Hz), 8. 01 (1H, s), 7. 52  $\sim$ 7. 36 (3H, m), 7. 14 (1H, d, J=16. 4Hz), 4. 37  $\sim$ 4. 23 (4H, m), 1. 45 (3H, t, J=6. 8Hz), 1. 34 (3H, t, J=6. 9Hz)

### 【0281】参考例22:

(E)-8-(3- クロロスチリル)-1,3-ジエチル-7- メチルキサンチン (化合物 7 0)

10 化合物1の代わりに参考例21で得られた化合物69の3.00g(8.72 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をエタノール/水より再結晶することにより、化合物70を1.41g(収率45%)薄黄色粉末として得た。

【0282】融点:134.0~134.4℃

元素分析値: CısHısC1N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>・H<sub>2</sub>O として

理論値(%): C 57.37, H 5.62, N 14.87

実測値(%): C 57.67, H 5.51, N 14.92

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1688, 1656, 1545

20 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz) δ (ppm) : 7.98 (1H, s), 7.72 (1H, t, J=2.0Hz), 7.63 (1H, d, J=15.8Hz), 7.49 ~7.39 (3H, m), 4.11~4.03 (2H, m), 4.05 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=6.9Hz), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0283】参考例23:

(E)-1,3-ジエチル-8-(α- メチルスチリル) キサンチン (化合物71)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.00g(10.1 ミリモル) およびα- メチル桂皮酸1.80g(11.1 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる 粗結晶をエタノール/水より再結晶することにより、化

合物71を1.63g(収率50%)白色針状晶として得た。

【0284】融点:250.8~252.0℃

元素分析値: C18H20N4O2 として

理論値(%): C 66.65, H 6.21, N 17.27

実測値(%): C 66.62, H 6.30, N 17.31

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1696, 1657, 1493

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.44(1H, brs), 7.61 (1H, d, J=1.3Hz), 7.49  $\sim$ 7.30(6H, m), 4.07(2H, q, J=7.0 Hz), 3.95(2H, q, J=6.9Hz), 2.31(3H, d, J=1.3Hz), 1.26(3

40 H, t, J=7. OHz), 1. 14 (3H, t, J=6. 9Hz)

### 【0285】参考例24:

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(α- メチルスチリル) キサンチン (化合物 7 2)

化合物1の代わりに参考例23で得られた化合物71の1.00g(3.09ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をエタノール/2-プロパノールより再結晶することにより、化合物72を800mg(収率77%)白色針状晶として得た。

【0286】融点:137.2~139.3℃

50 元素分析値: C<sub>19</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 67.44, H 6.55, N 16.56 実測値(%): C 67.01, H 6.73, N 16.62 IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1699, 1654, 1537

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.52~7.32 (5H, m), 7. 00 (1H, d, J=1. 3Hz), 4.04 (2H, q, J=7. 2Hz), 4.00 (3H, s), 3. 94 (2H, q, J=6. 9Hz), 2. 29 (3H, d, J=1. 3Hz), 1. 24 (3H, t, J=7.2Hz), 1.13(3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0287】参考例25:

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-トリフルオロメチルスチリル) キサンチン (化合物 73)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.20g(11.2 ミリ モル) および4-トリフルオロメチル桂皮酸2.66g(12.3 ミリモル)を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行っ た。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶するこ とにより、化合物 7 3 を2.09 g (収率49%) 白色粉末とし て得た。

【0288】融点:>280℃

元素分析値 : CısHı,FsN,Oz として

理論値(%): C 57.14, H 4.53, N 14.81

実測値(%): C 57.25, H 4.51, N 14.82

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1696, 1654, 1637, 1324 NMR (DMSO-d<sub>s</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.86 (2H, d, J=8.1Hz), 7. 76 (2H, d, J=8. 1Hz), 7. 70 (1H, d, J=16. 5Hz), 7. 20 (1H, d, J=16.5Hz), 4.07 (2H, q, J=7.1Hz), 3.94 (2H, q, J=7.0H z), 1.26 (3H, t, J=7.1Hz), 1.14 (3H, t, J=7.0Hz)

### 【0289】参考例26:

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(4-トリフルオロメチル スチリル)キサンチン(化合物74)

化合物1の代わりに参考例25で得られた化合物73の 1.30g(3.44 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の 操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキ サンより再結晶することにより、化合物74を990mg(収 率73%) 黄色針状晶として得た。

【0290】融点:207.8~209.0℃

元素分析値: CısHısFsN<sub>4</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 58.16, H 4.88, N 14.28 実測値(%): C 58.22, H 4.84, N 14.32 IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1700, 1667, 1325

NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.03 (2H, d, J=8.3Hz), 7. 76 (2H, d, J=8. 3Hz), 7. 73 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 53 (1H, d, J=15.8Hz), 4.11~4.03(2H, m), 4.09(3H, s), 3.92(2 H, q, J=7.0Hz), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=7.0H

z)

### 【0291】参考例27:

(E)-1,3-ジエチル-8-(α- フルオロスチリル) キサンチ ン(化合物75)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル1.08g(5.47 ミリ モル) およびα- フルオロ桂皮酸1.00g(6.02 ミリモ ル)を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得ら れる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することによ

り、化合物 7 5 を1.04 g (収率58%) 白色板状晶として得 た。

融点: >280 ℃

元素分析値: C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,FN<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として

理論値(%): C 62.19, H 5.22, N 17.06 実測値(%): C 62.28, H 5.22, N 17.07 IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1695, 1644, 1506

NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.68 (2H, d, J=6.9Hz), 7. 47~7. 35 (3H, m), 6. 93 (1H, d, J=36. 3Hz), 4. 06 (2H, q, J 10 =6.9Hz), 3.94(2H, q, J=7.0Hz), 1.26(3H, t, J=6.9Hz),

## 【0292】参考例28:

1. 14 (3H, t, J=7. OHz)

(E)-1, 3-ジエチル-8-(α- フルオロスチリル)-7-メチル キサンチン (化合物 7 6)

化合物1の代わりに参考例27で得られた化合物75の 800mg (2.44ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操 作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサ ンより再結晶することにより、化合物 7 6 を550mg (収率 66%) 白色粉末として得た。

【0293】融点:153.5~155.5℃

元素分析値: CusHusFNLO2として

理論値(%): C 63.15, H 5.59, N 16.36 実測値(%): C 63.25, H 5.66, N 16.44 IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1696, 1662, 1539

NMR (CDC1<sub>3</sub>:270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.68 $\sim$ 7.65(2H, m), 7.47  $\sim$ 7. 31 (3H, m), 6. 89 (1H, d, J=39. 3Hz), 4. 13  $\sim$ 4. 05 (2H, m), 4.21(3H, s), 4.09(2H, q, J=7.1Hz), 1.37(3H, t, J=7. 1Hz), 1, 27 (3H, t, J=7. 1Hz)

## 【0294】参考例29:

(E)-8-(4- ブロモスチリル)-1,3-ジエチルキサンチン (化合物 7 7)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.20g(11.1 ミリ モル) および4-ブロモ桂皮酸2.78g(12.2 ミリモル) を 用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗 結晶をテトラヒドロフラン/水より再結晶することによ り、化合物 7 7 を930mg (収率22%) 黄色柱状晶として得 た。

【0295】融点:>270℃

元素分析値: C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,BrN<sub>4</sub>O<sub>2</sub> として

40 理論値(%): C 52.46, H 4.40, N 14.39 実測値(%): C 52.41, H 4.28, N 14.43

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1686, 1619, 1496

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.63 $\sim$ 7.18(4H, m), 7. 60 (1H, d, J=16. 2Hz), 7. 07 (1H, d, J=16. 2Hz), 4. 06 (2H, q, J=6.9Hz), 3.94(2H, q, J=6.8Hz), 1.26(3H, t, J=6.9Hz), 1. 14 (3H, t, J=6.8Hz)

#### 【0296】参考例30:

50

(E)-8-(4- プロモスチリル)-1,3-ジエチル-7- メチルキ サンチン (化合物 78) 化合物 1の代わりに参考例 29 で得られた化合物 7 7 の1.80 g (4.63 ミリモル) を用

い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/エタノールより再結晶することにより、 化合物78を660mg(収率35%) 薄黄色針状晶として得た。

【0297】融点:198.5~198.9℃

元素分析値: C₁₀H₁₀BrN₄O₂・0.25H₂O として理論値(%): C 53.02, H 4.82, N 13.74

実測値(%): C 53.09, H 4.62, N 13.79

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1691, 1662, 1543

NMR (DMSO-d<sub>5</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 78 (2H, d, J=7.6Hz), 7. 67~7.61 (3H, m), 7. 41 (1H, d, J=16.2Hz), 4. 11 ~4. 04 (2H, m), 4. 04 (3H, s), 3. 92 (2H, q, J=6.7Hz), 1. 26 (3H, t, J=6.8Hz), 1. 13 (3H, t, J=6.7Hz)

### 【0298】参考例31:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-トリフルオロメトキシスチリル) キサンチン (化合物 7 9)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル1.00g(5.05 ミリモル) および3-トリフルオロメトキシ桂皮酸1.29g(5.56 ミリモル)を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物79を1.19g(収率60%)白色針状晶として得た。

【0299】融点:266.4~267.3℃

元素分析値: CısHı<sub>2</sub>F<sub>3</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub> として

理論値(%): C 54.83, H 4.34, N 14.21

実測値(%): C 54.79, H 4.22, N 14.20

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1697, 1658, 1500, 1262

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz) δ (ppm) : 13.57 (1H, brs), 7.67 (1H, d, J=16.5Hz), 7.66 (1H, d, J=7.9Hz), 7.63 (1H, s), 7.55 (1H, t, J=7.9Hz), 7.34 (1H, d, J=7.9Hz), 7.14 (1H, d, J=16.5Hz), 4.07 (2H, q, J=6.9Hz), 3.94 (2H, q, J=6.9Hz), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0300】参考例32:

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(3-トリフルオロメトキシスチリル) キサンチン (化合物 8 0)

化合物1の代わりに参考例31で得られた化合物79の700mg(1.78ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を酢酸エチルより再結晶することにより、化合物80を329mg(収率45%)白色針状晶として得た。

【0301】融点:178.7~179.3℃

元素分析値: C19H19F3N4O3 として

理論値(%): C 55.88, H 4.69, N 13.72

実測値(%): C 56.27, H 4.68, N 13.67

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1694, 1660, 1265, 1213

NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.77(1H, d, J=15.8Hz),

7. 53  $\sim$ 7. 20(4H, m), 6. 93(1H, d, J=15. 8Hz), 4. 21(2H, q, J=6. 9Hz), 4. 09(2H, q, J=6. 9Hz), 4. 08(3H, s), 1. 38(3H,

t, J=6.9Hz), 1.27(3H, t, J=6.9Hz)

# 【0302】参考例33:

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-メトキシメトキシスチリル)キ

サンチン (化合物81)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル4.00g(20.2 ミリモル) および4-メトキシメトキシ桂皮酸4.62g(22.2 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。 得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物81を4.80g(収率64%)薄黄色針状晶として得た。

96

【0303】融点: 270.2~271.4℃

元素分析値: C1sH22N4O4 として

10 理論値(%): C 61.61, H 5.98, N 15.13

実測値(%): C 61.97, H 5.98, N 15.05

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1695, 1641, 1510, 1238

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13. 40 (1H, brs), 7. 60 (1H, d, J=16.5Hz), 7. 57 (2H, d, J=8.6Hz), 7. 06 (2H, d, J=8.6Hz), 6. 90 (1H, d, J=16.5Hz), 5. 23 (2H, s), 4. 07 (2H, q, J=6.9Hz), 3. 94 (2H, q, J=6.9Hz), 3. 39 (3H, s), 1. 26 (3

H, t, J=6.9Hz), 1.14(3H, t, J=6.9Hz)

### 【0304】参考例34:

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-メトキシメトキシスチリル)-7-20 メチルキサンチン (化合物82)

化合物1の代わりに参考例33で得られた化合物81の3.50g(9.45ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチルより再結晶することにより、化合物82を3.39g(収率93%)薄黄色板状晶として得た。

【0305】融点:163.9~164.7℃

元素分析値: C<sub>20</sub>H<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> として

理論値(%): C 62.49, H 6.29, N 14.57

実測値(%): C 62.21, H 6.27, N 14.58

30 IR (KBr) ν max (cm<sup>-1</sup>): 1688, 1651, 1510, 1238 NMR (CDCl<sub>3</sub>; 270MHz) δ (ppm): 7. 75 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 53 (2H, d, J=8. 6Hz), 7. 07 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 79 (1H, d, J=15. 8Hz), 5. 21 (2H, s), 4. 21 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2 H, q, J=6. 9Hz), 4. 05 (3H, s), 3. 50 (3H, s), 1. 38 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz)

# 【0306】参考例35:

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-フルオロスチリル) キサンチン (化合物83)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50g(12.6 ミリ 40 モル) および4-フルオロ桂皮酸2.31g(13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる 粗結晶をテトラヒドロフラン/水より再結晶することにより、化合物83を2.00g(収率51%)無色柱状晶として 得た。

【0307】融点:>270℃

元素分析値: C<sub>1</sub>-H<sub>1</sub>-FN<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として

理論値(%): C 62.19, H 5.22, N 17.06

実測値(%): C 62.02, H 5.12, N 17.02

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1689, 1560, 1508

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.06 (1H, d, J=16.3Hz),

7. 72 (2H, dd, J=8.6, 5. 2Hz), 7. 21 (2H, t, J=8.6Hz), 7. 10 (1H, d, J=16.3Hz), 4. 43 ~4. 30 (4H, m), 1. 53 (3H, t, J=7. 2Hz), 1. 41 (3H, t, J=7. 2Hz)

### 【0308】参考例36:

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-フルオロスチリル)-7-メチルキ サンチン (化合物84)

化合物1の代わりに参考例35で得られた化合物83の1.80g(5.18ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物84を510mg(収率29%)白色針状晶として得た。

【0309】融点: 182.0~182.5 ℃

元素分析値: CiaHioFN4O2として

理論値(%): C 63.15, H 5.59, N 16.36

実測値(%): C 63.18, H 5.61, N 16.40

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1687, 1654, 1514

NMR (DMSO-d<sub>s</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 88 (2H, dd, J=8. 1, 5. 8 Hz), 7. 67 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 41  $\sim$ 7. 24 (3H, m), 4. 11  $\sim$  4. 03 (2H, m), 4. 03 (3H, s), 3. 92 (2H, q, J=6. 8Hz), 1. 26 (3 H, t, J=6. 9Hz), 1. 13 (3H, t, J=6. 8Hz)

#### 【0310】参考例37:

(E)-8-[3,5- ビス (トリフルオロメチル) スチリル]-1, 3-ジエチルキサンチン (化合物 8 5)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および3,5-ビス(トリフルオロメチル) 桂皮酸4.7 3g(16.7 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物8.5を4.09g(収率61%)薄黄色針状晶として得た。

【0311】融点: >280 ℃

元素分析値 : CısHısFsN,Oz として

理論値(%): C 51.13, H 3.61, N 12.55

実測値(%): C 50.96, H 3.40, N 12.52

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1694, 1649, 1495, 1287

NMR (DMSO-d<sub>s</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.75 (1H, brs), 8.35 (2H, s), 8.05 (1H, s), 7.80 (1H, d, J=16.5Hz), 7.40 (1H, d, J=16.5Hz), 4.08 (2H, q, J=6.9Hz), 3.94 (2H, q, J=6.9Hz), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0312】参考例38:

(E)-8-[3,5- ビス (トリフルオロメチル) スチリル]-1, 3-ジエチル-7- メチルキサンチン (化合物 8 6)

【0313】融点: 204.9~205.1℃

MS-EI m/e : 460 (M ·)

IR (KBr)  $v \max (cm^{-1})$ : 1699, 1653, 1546, 1282

NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.55(2H, s), 8.01(1H,

s), 7. 85 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 72 (1H, d, J=15. 8Hz), 4. 09 (3H, s), 4. 08 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 93 (2H, q, J=6. 9Hz), 1. 28 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 14 (3H, t, J=6. 9Hz)

### 【0314】参考例39:

(E)-8-(3,5- ジフルオロスチリル)-1,3-ジエチルキサン チン(化合物87)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および3,5-ジフルオロ桂皮酸3.06g(16.6 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物87を3.30g(収率63%)薄黄色板状晶として

【0315】融点:>280℃

元素分析値: C<sub>17</sub>H<sub>16</sub>F<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 58.96, H 4.65, N 16.18

実測値(%): C 58.82, H 4.65, N 16.07

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1686, 1634, 1589, 1489

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.66 (1H, brs), 7.60 (1H, d, J=16.5Hz), 7.36 (2H, dd, J=8.6, 2.0Hz), 7.20 (1H,

dt, J=9. 2, 2. 0Hz), 7. 16 (1H, d, J=16. 5Hz), 4. 07 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 94 (2H, q, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz), 1.

### 【0316】参考例40:

14 (3H, t, J=6.9Hz)

(E)-8-(3,5- ジフルオロスチリル)-1,3-ジエチル-7- メ チルキサンチン (化合物88)

化合物1の代わりに参考例39で得られた化合物87の2.00g(5.78 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチルより再結晶することにより、化合物88を1.80g(収率30 87%)薄黄色針状晶として得た。

【0317】融点:177.0~178.6℃

MS-EI m/e : 360 (M ')

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1683, 1619, 1593, 1543 NMR (CDCl<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm): 7.70 (1H, d, J=15.5Hz), 7.09 (2H, dd, J=8.3, 2.0Hz), 6.91 (1H, d, J=15.5Hz), 6.81 (1H, dt, J=8.6, 2.0Hz), 4.21 (2H, q, J=6.9Hz), 4.09 (2H, q, J=6.9Hz), 4.08 (3H, s), 1.38 (3H, t, J=6.9Hz), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0318】参考例41:

40 (E)-1,3-ジエチル-8-(3-ニトロスチリル) キサンチン (化合物89)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル2.5 g (12.6 ミリモル) および3-ニトロ桂皮酸2.68 g (13.9 ミリモル) を用い、実施例 1 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物 8.9 を2.01 g (収率30%) 黄色粉末として得た。

【0319】融点: >270℃

元素分析値 : C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,N<sub>5</sub>O<sub>4</sub> ・0.25C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>として

理論値(%): C 57.29, H 5.07, N 18.56

50 実測値(%): C 57.38, H 5.06, N 18.63

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>) : 1688, 1640, 1530 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8. 42 (1H, d, J=1. 7Hz), 8. 18 (1H, dd, J=8. 3, 1. 7Hz), 8. 12 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 75 (1H, d, J=16. 5Hz), 7. 71 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 24 (1H, d, J=1 6. 5Hz), 4. 08 (2H, q, J=7. 0Hz), 3. 94 (2H, q, J=7. 0Hz), 1. 27 (3H, t, J=7. 0Hz), 1. 14 (3H, t, J=7. 0Hz)

## 【0320】参考例42:

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(3-ニトロスチリル) キサンチン (化合物 9 0)

化合物 1 の代わりに参考例 4 1 で得られた化合物 8 9 の 700mg (1.97ミリモル) を用い、実施例 <math>2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をアセトニトリルより再結晶することにより、化合物 9 0 を340mg (収率47%) 黄色粉末として得た。

【0321】融点:250.5~251.7℃

元素分析値: C18H19N6O4 として

理論値(%): C 58.53, H 5.18, N 18.96

実測値(%): C 58.47, H 5.13, N 18.89

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1699, 1666, 1524

NMR (DMSO-d<sub>s</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.72 (1H, s), 8.25 (1H, d, J=7.9Hz), 8.19 (1H, d, J=7.4Hz), 7.79 (1H, d, J=15.8Hz), 7.72 (1H, t, J=7.9Hz), 7.63 (1H, d, J=15.8Hz), 4.12  $\sim$  4.05 (2H, m), 4.08 (3H, s), 3.93 (2H, q, J=7.2Hz), 1.27 (3H, t, J=7.2Hz), 1.13 (3H, t, J=7.2Hz)

### 【0322】参考例43:

(E)-8-(3- プロモスチリル)-1,3-ジエチルキサンチン (化合物91)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.0 g(10.1 ミリモル) および3-ブロモ桂皮酸2.52g(11.1 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をテトラヒドロフラン/水より再結晶することにより、化合物91を2.01g(収率37%)薄緑色板状晶として得た。

【0323】融点: >270 ℃

元素分析値 : C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,BrN<sub>1</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 52.46, H 4.40, N 14.39

実測値(%): C 52.54, H 4.44, N 14.37

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1683, 1636, 1492

NMR (CF<sub>s</sub>COOD; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 99 (1H, d, J=16. 6Hz), 7. 84 (1H, s), 7. 70 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 62 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 40 (1H, t, J=7. 9Hz), 7. 19 (1H, d, J=16. 6Hz), 4. 40  $\sim$  4. 30 (4H, m), 1. 53 (3H, t, J=7. 2Hz), 1. 41 (3H, t, J=7. 2Hz)

### 【0324】参考例44:

(E)-8-(3- ブロモスチリル)-1,3-ジエチル-7- メチルキ サンチン (化合物 9 2)

化合物1の代わりに参考例43で得られた化合物91の2.5 g(6.43 ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物92を600mg(収率69%)黄色粉末として得た。

100

【0325】融点:187.3~188.2℃

元素分析値: C<sub>18</sub>H<sub>19</sub>BrN<sub>4</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 53.61, H 4.75, N 13.89 実測値(%): C 53.83, H 4.63, N 13.70

IR(KBr) v max(cm<sup>-1</sup>): 1694, 1654

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8. 13 (1H, s), 7. 76 (1H, d, J=7.6Hz), 7. 63 (1H, d, J=15.8Hz), 7. 54 (1H, d, J=8.9Hz), 7. 46 (1H, d, J=15.8Hz), 7. 37 (1H, t, J=8.2Hz), 4. 11  $\sim$  4. 03 (2H, m), 4. 05 (3H, s), 3. 92 (2H, q, J=6.9Hz), 1. 26 (3

10 H, t, J=6, 9Hz), 1. 13 (3H, t, J=6. 9Hz)

### 【0326】参考例45:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-トリフルオロメチルスチリル) キサンチン (化合物 9 3)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50 g (12.6 ミリモル) および3-トリフルオロメチル桂皮酸3.0 g (13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をアセトニトリル/水より再結晶することにより、化合物93を2.07 g (収率44%) 白色針状晶として得た。

20 【0327】融点 : >270 ℃

元素分析値: CushurFaNaOa として

理論値(%): C 57.14, H 4.53, N 14.81

実測値(%): C 57.15, H 4,47, N 14.65

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>) : 1691, 1641, 1495, 1334 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.65 (1H, brs), 7.99  $\sim$ 7.95 (2H, m), 7.76 $\sim$ 7.63 (3H, m), 7.21 (1H, d, J=16.1H z), 4.07 (2H, q, J=6.9Hz), 3.94 (2H, q, J=6.7Hz), 1.27 (3 H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=6.7Hz)

### 【0328】参考例46:

30 (E)-1, 3-ジエチル-7- メチル-8-(3-トリフルオロメチル スチリル) キサンチン (化合物 9 4)

化合物1の代わりに参考例45で得られた化合物93の1.70g(4.50ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物94を1.14g(収率65%)薄黄色粉末として得た。

【0329】融点:214.8~215.3℃

元素分析値: CısHısFsN<sub>4</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 58.16, H 4.88, N 14.28

40 実測値(%): C 58.13, H 4.90, N 14.22

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1697, 1664

NMR (DMSO-d<sub>5</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.26 (1H, s), 8.09 (1H, d, J=7.4Hz), 7.75 (1H, d, J=15.8Hz), 7.69  $\sim$ 7.62 (2H, m), 7.56 (1H, d, J=15.8Hz), 4.12  $\sim$ 4.00 (2H, m), 4.07 (3 H, s), 3.92 (2H, q, J=6.9Hz), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

#### 【0330】参考例47:

(E)-1,3-ジエチル-8-(2-フルオロスチリル) キサンチン (化合物 9 7)

50 5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.70g(13.6 ミリ

モル)および2-フルオロ桂皮酸2.49g(15.0 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる 粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化 合物97を1.81g(収率41%)白色粉末として得た。

【0331】融点:>270℃

元素分析値: C<sub>1</sub>,H<sub>1</sub>,FN<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として

理論値(%): C 62.19, H 5.22, N 17.06

実測値(%): C 62.31, H 5.23, N 17.09

$$\begin{split} &\text{IR}\left(\text{KBr}\right) \ \nu \max\left(\text{cm}^{-1}\right) \ : \ 1687, \ 1650, \ 1557, \ 1498, \ 1451 \\ &\text{NMR}\left(\text{DMSO-d}_{6}; 270\text{MHz}\right) \ \delta \left(\text{ppm}\right) \ : \ 7.81\left(1\text{H, t, J=7.9Hz}\right), \\ &7.72\left(1\text{H, d, J=16.3Hz}\right), \ 7.42 \ \sim &7.25\left(3\text{H, m}\right), \ 7.15\left(1\text{H, d, J=16.3Hz}\right), \\ &J=16.3\text{Hz}\right), \ 4.07\left(2\text{H, q, J=6.9Hz}\right), \ 3.94\left(2\text{H, q, J=6.9Hz}\right), \end{split}$$

1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 14 (3H, t, J=6. 9Hz)

#### 【0332】参考例48:

(E)-1,3-ジエチル-8-(2-フルオロスチリル)-7-メチルキ サンチン (化合物98)

化合物1の代わりに参考例47で得られた化合物97の1.30g(3.96ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/シクロヘキサンより再結晶することにより、化合物98を440mg(収率32%)白色針状晶として得た。

【0333】融点:184.1~184.6℃

元素分析値 : CuHuFN,O2として

理論値(%): C 63.15, H 5.59, N 16.36

実測値(%): C 63.01, H 5.61, N 16.27

IR (KBr)  $v \max(cm^{-1})$ : 1697, 1668, 1541

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8. 04 (1H, t, J=8. 4Hz), 7. 77 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 47  $\sim$ 7. 43 (1H, m), 7. 45 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 35  $\sim$ 7. 27 (2H, m), 4. 11 $\sim$ 4. 04 (2H, m), 4. 04 (3H, s), 3. 92 (2H, q, J=7. 0Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 13 (3H, t, J=7. 0Hz)

### 【0334】参考例49:

(E)-8-[4-(N, N-ジメチルアミノ) スチリル]-1, 3-ジエチ ルキサンチン (化合物 9 9)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリモル) および4-(N,N-ジメチルアミノ) 桂皮酸3.30g(17.3 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物99を2.78g(収率52%)黄色針状晶として得た。

【0335】融点:>300℃

元素分析値 : C<sub>18</sub>H<sub>28</sub>N<sub>8</sub>O<sub>2</sub> として

理論値(%): C 64.57, H 6.56, N 19.82

実測値(%): C 64.78, H 6.73, N 19.94

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1691, 1650, 1606, 1530

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13. 20 (1H, brs), 7. 54 (1H, d, J=16. 2Hz), 7. 44 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 75 (1H, d, J=16. 2Hz), 6. 74 (2H, d, J=8. 6Hz), 4. 06 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 94 (2H, q, J=6. 9Hz), 2. 97 (6H, s), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz),

1. 14 (3H, t, J=6. 9Hz)

102

#### 【0336】参考例50:

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-フェニルスチリル) キサンチン (化合物100)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50g(12.6 ミリモル) および4-フェニル桂皮酸3.12g(13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる 粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物100を1.90g(収率39%)黄色綿状晶として得た。

【0337】融点:>270℃

10 元素分析値: C23H22N4O2・0.25H20 として

理論値(%): C 70.66, H 5.80, N 14.33

実測値(%): C 70.90, H 5.75, N 14.32

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1689, 1639, 1492

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.80~7.65 (7H, m), 7.49 (2H, t, J=7.3Hz), 7.39 (1H, t, J=7.3Hz), 7.10 (1H, d, J=16.3Hz), 4.07 (2H, q, J=7.1Hz), 3.94 (2H, q, J=6.8Hz), 1.27 (3H, t, J=7.1Hz), 1.14 (3H, t, J=6.8Hz)

#### 【0338】参考例51:

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(4-フェニルスチリル) 20 キサンチン (化合物 1 0 1)

参考例50で得られた化合物100の1.50g(3.89ミリモル)を、水13ml、2N水酸化ナトリウム水溶液3.9ml およびメタノール7ml の混合溶媒に懸濁し、これに、ジメチル硫酸0.55ml(5.83ミリモル)を滴下した。60℃で4時間攪拌後、水10mlを加え、析出した結晶を濾取、乾燥した。得られる粗結晶をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、酢酸エチルより再結晶することにより、化合物101を480mg(収率28%)黄色柱状晶として得た。

30 【0339】融点:200.5~201.3℃

元素分析値: C<sub>2</sub>.H<sub>2</sub>.N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>・0.5CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>として

理論値(%): C 70.25, H 6.35, N 12.72

実測値(%): C 70.36, H 6.47, N 12.60

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1685, 1649, 1541

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.95 (1H, d, J=14.8Hz), 7.76  $\sim$ 7.69 (6H, m), 7.52 $\sim$ 7.45 (3H, m), 7.39 (1H, t, J=6.4Hz), 4.12 $\sim$ 3.99 (2H, m), 4.06 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=6.9Hz), 1.27 (3H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=7.0Hz)

【0340】参考例52:

40 (E)-1,3-ジエチル-8-(3-フルオロ-4- メトキシスチリル) キサンチン (化合物 1 0 2)

5,6-ジアミノ-1,3-ジエチルウラシル2.50g (12.6 ミリモル) および3-フルオロ-4-メトキシ桂皮酸2.72g (13.9 ミリモル) を用い、実施例 1 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することにより、化合物 102 を1.97g (収率44%) 薄黄色綿状晶として得た。

【0341】融点: >270 ℃

元素分析値 : C18H19FN4O3として

50 理論値(%): C 60.33, H 5.34, N 15.63

実測値(%): C 59.99, H 5.34, N 15.57 IR(KBr) ν max(cm<sup>-1</sup>): 1694, 1644, 1520, 1491 NMR(DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz) δ(ppm): 7.61~7.54(2H, m), 7.40(1H, d, J=8.8Hz), 7.21(1H, t, J=8.8Hz), 6.93(1H, d, J=16.3Hz), 4.06(2H, q, J=7.1Hz), 3.97 ~3.88(2H, m), 3.88(3H, s), 1.25(3H, t, J=7.2Hz), 1.14(3H, t, J=7.1Hz) 【 O 3 4 2 】 参考例 5 3:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-フルオロ-4- メトキシスチリル)-7-メチルキサンチン (化合物 1 0 3)

化合物 1 の代わりに参考例 5 2 で得られた化合物 1 0 2 の1.50 g (4.19 ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をトルエン/エタノールより再結晶することにより、化合物 1 0 3を1.22 g (収率78%) 薄黄色粉末として得た。

【0343】融点:211.7~212.2℃

元素分析値: C<sub>1</sub>sH<sub>2</sub>,FN<sub>4</sub>O<sub>5</sub>・0.25H<sub>2</sub>O として 理論値(%): C 60.55, H 5.75, N 14.87 実測値(%): C 60.75, H 5.81, N 14.92 IR(KBr) νmax(cm<sup>-1</sup>): 1694, 1653, 1544, 1520, 1459 NMR(DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz) δ (ppm): 7.82(1H, dd, J=12.9, 2.0Hz), 7.59(1H, d, J=15.8Hz), 7.56 ~7.52(1H, m), 7.26

(1H, d, J=15. 8Hz), 7. 19 (1H, t, J=8. 9Hz), 4. 10 ~4. 02 (2 H, m), 4. 02 (3H, s), 3. 94~3. 88 (2H, m), 3. 88 (3H, s), 1. 25 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 13 (3H, t, J=6. 9Hz)

#### 【0344】参考例54:

(E)-8-(3- クロロ-4- フルオロスチリル)-1,3-ジェチル キサンチン (化合物104)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50g(12.6 ミリモル) および3-クロロ-4- フルオロ桂皮酸3.01g(15.1 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をテトラヒドロフラン/水より再結晶することにより、化合物104を560mg(収率32%)白色粉末として得た。

【0345】融点:>270℃ 元素分析値:C<sub>17</sub>H<sub>16</sub>C1FN<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として

理論値(%): C 56.28, H 4.45, N 15.44 実測値(%): C 56.30, H 4.43, N 15.53

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1695, 1649, 1504

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.93~7.91 (1H, m), 7. 66~7.63 (1H, m), 7.58 (1H, d, J=16.3Hz), 7.46 (1H, t, J=8.9Hz), 7.08 (1H, d, J=16.3Hz), 4.05 (2H, q, J=7.1Hz), 3.93 (2H, q, J=6.8Hz), 1.26 (3H, t, J=7.1Hz), 1.14 (3H, t,

### 【0346】参考例55:

J=6.8Hz)

(E)-8-(3- クロロ-4- フルオロスチリル)-1,3-ジエチル -7- メチルキサンチン (化合物 1 0 5)

化合物 1 の代わりに参考例 5 4 で得られた化合物 1 0 4 の1.80 g (4.98 ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を酢酸エチルより再結晶することにより、化合物 1 0 5 5 820mg (収率44%) 黄色

104

針状晶として得た。

【0347】融点:218.4~219.1℃

元素分析値 : CisHisC1FN4O2として

理論値(%): C 57.37, H 4.81, N 14.87 実測値(%): C 57.23, H 4.85, N 14.81

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>) : 1693, 1648, 1541, 1505, 1438 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 8.18 (1H, dd, J=7.2, 2.3 Hz), 7.84  $\sim$ 7.79 (1H, m), 7.63 (1H, d, J=15.8Hz), 7.51  $\sim$ 7.44 (2H, m), 4.11 $\sim$ 3.99 (2H, m), 4.05 (3H, s), 3.92 (2 10 H, q, J=6.9Hz), 1.25 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0348】参考例56:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-フルオロ-2- メチルスチリル) キサンチン (化合物 1 0 8)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル2.50g(12.6 ミリモル) および3-フルオロ-2- メチル桂皮酸2.50g(13.9 ミリモル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶をジオキサンより再結晶することにより、化合物108を2.18g(収率51%)白色粉末として得た。

【0349】融点: >270 ℃

元素分析値: CusHusFN<sub>1</sub>O<sub>2</sub>として

理論値(%): C 63.15, H 5.59, N 16.36 実測値(%): C 62.81, H 5.71, N 16.09 IR(KBr) νmax(cm<sup>-1</sup>): 1696, 1658, 1499

NMR (DMSO-d<sub>5</sub>;270MHz) δ (ppm) : 13.7 (1H, brs), 7.87 (1 H, d, J=16.6Hz), 7.59 (1H, d, J=7.4Hz), 7.31 ~7.23 (1H, m), 7.15 (1H, t, J=8.7Hz), 7.05 (1H, d, J=16.6Hz), 4.06 (2 H, q, J=6.9Hz), 3.94 (2H, q, J=6.9Hz), 2.33 (3H, d, J=2.0H 30 z), 1.26 (3H, t, J=7.1Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz).

# 【0350】参考例57:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-フルオロ-2- メチルスチリル)-7-メチルキサンチン (化合物109)

化合物 1 の代わりに参考例 5 6 で得られた化合物 1 0 8 の1.30 g (3.80 ミリモル)を用い、実施例 2 とほぼ同様の操作を行った。得られる粗結晶を2-プロパノール/水より再結晶することにより、化合物 1 0 9 を1.12 g (収率83%) 白色綿状晶として得た。

【0351】融点:198.1~198.7℃

40 元素分析値: C<sub>19</sub>H<sub>21</sub>FN<sub>4</sub>O<sub>2</sub>・0.5H<sub>2</sub>Oとして

理論値(%): C 62.45, H 6.07, N 15.33

実測値(%): C 62.39, H 6.26, N 15.25

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1695, 1654, 1543

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7. 85 (1H, d, J=15. 5Hz), 7. 75 (1H, d, J=7. 9Hz), 7. 34  $\sim$ 7. 27 (1H, m), 7. 29 (1H, d, J=15. 5Hz), 7. 18 (1H, t, J=8. 9Hz), 4. 12  $\sim$ 4. 04 (2H, m), 4. 04 (3H, s), 3. 92 (2H, q, J=6. 9Hz), 2. 32 (3H, d, J=1. 7Hz), 1. 27 (3H, t, J=7. 1Hz), 1. 13 (3H, t, J=6. 9Hz)

#### 【0352】参考例58:

) (E)-8-(3, 4- ジヒドロキシスチリル)-1, 3-ジエチル-7-

メチルキサンチン (化合物110)

実施例2で得られた化合物2の2.00g(5.20ミリモル)を塩化メチレン40mlに溶解し、これに、氷冷、アルゴン気流下、三臭化ホウ素(1.0M塩化メチレン溶液)26ml(26ミリモル)を加え、室温で一晩攪拌した。反応液にメタノールを加え、クロロホルムー重曹水で分液した後、有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去した後、残渣をエタノールより再結晶することにより、化合物110を643mg(収率35%)薄黄色粒状晶として得た。

【0353】融点:247.5~248.2℃

MS-EI m/e : 356 (M ·)

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 1675, 1642, 1543, 1520, 1298 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm): 9.31 (1H, brs), 8.95 (1 H, brs), 7.50 (1H, d, J=15.8Hz), 7.16 (1H, s), 7.05 (1H, d, J=7.9Hz), 7.00 (1H, d, J=15.8Hz), 6.77 (1H, d, J=7.9Hz), 4.06 (2H, q, J=6.9Hz), 3.99 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=6.9Hz), 1.25 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0354】参考例59:

(E)-1, 3-ジエチル-8-(3-ヒドロキシ-4- メトキシスチリル)-7-メチルキサンチン (化合物 1 1 1)

参考例58で得られた化合物110の400mg(1.12ミリモル)をジメチルホルムアミド8m1に溶解し、これにヨウ化メチル0.35m1(5.62ミリモル)および炭酸リチウム415mg(5.62ミリモル)を加え、80℃で3時間30分加熱攪拌した。反応液に水を加え、炭酸リチウムを溶解させ、クロロホルムを加えた。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒;クロロホルム)で精製し、化合物111を127mg(収率76%)薄茶色粉末として得た。得られる粗結晶をさらにエタノールより再結晶した。

【0355】融点:204.5~205.8℃

MS-EI m/e : 370(M <sup>+</sup>)

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>) : 1689, 1653, 1515, 1442 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 9.06 (1H, s), 7.53 (1H, d, J=15.5Hz), 7.23 (1H, s), 7.17 (1H, d, J=8.3Hz), 7.08 (1H, d, J=15.5Hz), 6.96 (1H, d, J=8.3Hz), 4.06 (2H, q, J=6.9Hz), 4.00 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=6.9Hz), 3.82 (3H, s), 1.25 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6.9Hz)

# 【0356】参考例60:

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-ヒドロキシスチリル)-7-メチル キサンチン (化合物112)

参考例34で得られた化合物82の2.70g(7.02ミリモル)をテトラヒドロフラン50m1に溶解し、これに2N塩酸17.6m1を加え、2時間30分加熱還流した。氷冷下、反応液を2N水酸化ナトリウム水溶液で中和し、さらに水を加え、析出した結晶を濾取した。得られる粗結晶を2-プロパノールより再結晶することにより、化合物112を2.33g(収率98%)黄色粒状晶として得た。

106

【0357】融点:>270℃

元素分析値: CısHzoN4Os として

理論値(%): C 63.52, H 5.92, N 16.46 実測値(%): C 63.17, H 6.02, N 16.18

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1696, 1636, 1607, 1517

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 9.79 (1H, s), 7.62 (2H, d, J=8.3Hz), 7.58 (1H, d, J=15.8Hz), 7.08 (1H, d, J=15.8Hz), 6.81 (2H, d, J=8.3Hz), 4.07 (2H, q, J=6.9Hz), 3.99 (3H, s), 3.92 (2H, q, J=6.9Hz), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13

10 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0358】参考例61:

(E)-8-(4- ベンジルオキシスチリル)-1,3-ジエチル-7-メチルキサンチン (化合物113)

参考例60で得られた化合物112の100mg(0.29ミリモル)をジメチルホルムアミド2ml に溶解し、これに炭酸カリウム162mg(1.17ミリモル)および臭化ベンジル0.28 ml(2.35ミリモル)を加え、80℃で2時間30分攪拌した。氷冷下、反応液に水を加え、炭酸カリウムを溶解させ、析出した結晶を濾取した。これをクロロホルムに溶解し、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をヘキサン/酢酸エチルより再結晶することにより、化合物113を67mg(収率53%)黄色針状晶として得た。

【0359】融点:184.7~185.4℃

元素分析値: C25H2eN4O3 として

理論値(%): C 69.75, H 6.08, N 13.01 実測値(%): C 69.70, H 6.26, N 12.79

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>) : 1688, 1655, 1513, 1245 NMR (CDCl<sub>3</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.74 (1H, d, J=15.8Hz),

30 7. 53 (2H, d, J=8. 9Hz), 7. 47 ~7. 32 (5H, m), 7. 01 (2H, d, J=8. 9Hz), 6. 78 (1H, d, J=15. 8Hz), 5. 11 (2H, s), 4. 21 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 04 (3H, s), 1. 38 (3 H, t, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz)

【0360】参考例62:

(E)-8-[4-(4-プロモブトキシ) スチリル]-1,3-ジエチル -7- メチルキサンチン (化合物 1 1 4)

参考例 6 0 で得られた化合物 1 1 2 の200mg (0.59ミリモル) をジメチルホルムアミド4ml に溶解し、これに炭酸カリウム163mg (1.18ミリモル) および1,4-ジブロモブタンの 55-1(1.18 ミリエル) な加え 50℃で4 時間機体し

40 ン0.56ml(1.18 ミリモル)を加え、50℃で4時間攪拌した。氷冷下、反応液に水を加え、炭酸カリウムを溶解させ、析出した結晶を濾取した。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチルより再結晶することにより、化合物114を170mg(収率61%)薄黄色粒状晶として得た。

【0361】融点:174.8~176.4℃

元素分析値: C<sub>22</sub>H<sub>27</sub>BrN<sub>4</sub>O<sub>3</sub> として

理論値(%): C 55.59, H 5.72, N 11.79

実測値(%): C 55.68, H 5.85, N 11.69

IR (KBr)  $\nu \max (\text{cm}^{-1})$ : 1688, 1656, 1515, 1244

NMR (CDC1<sub>3</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.74(1H, d, J=15.8Hz),

7. 53 (2H, d, J=8. 9Hz), 6. 92 (2H, d, J=8. 9Hz), 6. 77 (1H, d, J=15.8Hz), 4. 21 (2H, q, J=6.9Hz), 4. 13~4. 02 (4H, m), 4. 04 (3H, s), 3. 50 (2H, t, J=6.6Hz), 2.  $14\sim1.93$  (4H, m), 1. 38 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz)

### 【0362】参考例63:

(E)-8-[4-(4-アジドプトキシ) スチリル]-1,3-ジエチル -7- メチルキサンチン (化合物115)

参考例62で得られた化合物114の235mg(0.49ミリモ ル) をジメチルホルムアミド10m1に溶解し、これにアジ 化ナトリウム161mg(2.48ミリモル)を加え、80℃で3時 間攪拌した。氷冷下、反応液に水を加え、析出した結晶 を濾取した。これをクロロホルムに溶解し、飽和食塩水 で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下 留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒;クロロホルム)で精製し、ヘキサン/酢酸 エチルより再結晶することにより、化合物 1 1 5 を216m g(収率定量的) 薄黄色粒状晶として得た。

【0363】融点:158.5~158.9℃

 $MS-EI m/e : 437(M^+)$ 

元素分析値: CzzHzzNzOs として

理論値(%): C 60.40, H 6.22, N 22.41

実測値(%): C 60.15, H 6.31, N 22.32

IR (KBr)  $\nu$  max (cm<sup>-1</sup>): 2094, 1653, 1605, 1543, 1515 NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.75(1H, d, J=15.5Hz), 7. 53 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 92 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 77 (1H, d, J=15.5Hz), 4.21(2H, q, J=6.9Hz), 4.13~3.69(4H, m), 4. 04 (3H, s), 3. 39 (2H, t, J=6. 6Hz), 1. 93 $\sim$ 1. 79 (4H, m), 1.38 (3H, t, J=6.9Hz), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz)

# 【0364】参考例64:

(E)-8-[4-(4-アミノブトキシ) スチリル]-1,3-ジエチル -7- メチルキサンチン (化合物116)

参考例63で得られた化合物115の75mg(0.17ミリモ ル)をテトラヒドロフラン7.5ml に溶解し、これにトリ フェニルホスフィン90mg(0.34 ミリモル)を加え、3時 間加熱還流した。反応液に水5m1 を加え、さらに1時間 加熱還流した。冷却後、2 N水酸化ナトリウム水溶液を 加え、クロロホルムで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾 燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラム クロマトグラフィー (溶出溶媒;クロロホルム/メタノ ール/トリエチルアミン)で精製することにより、化合 物116を74mg (収率定量的) 得た。得られる粗結晶を さらに2-プロパノール/水より再結晶した。

【0365】融点:212.1~214.5℃

MS-EI m/e : 411(M <sup>+</sup>)

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1692, 1649, 1606, 1544, 1515 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.74(2H, d, J=8.6Hz), 7.62 (1H, d, J=16.2Hz), 7.20 (1H, d, J=16.2Hz), 6.98 (2H, d, J=8.6Hz), 4.08~3.88(6H, m), 4.02(3H, s), 2.83~2. 74 (2H, m),  $1.82 \sim 1.59$  (4H, m), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.13 (3H, t, J=6. 9Hz)

108

## 【0366】参考例65:

(E)-8-(4- エトキシカルボニルメトキシスチリル)-1,3-ジエチル-7- メチルキサンチン (化合物117) 参考例60で得られた化合物112の300mg(0.88ミリモ ル)をジメチルホルムアミド10m1に溶解し、これに炭酸 カリウム731mg(5.29ミリモル) およびクロロ酢酸エチル 0.47m1(4.41 ミリモル) を加え、室温で2時間攪拌し た。反応液に水を加え、炭酸カリウムを溶解させ、析出 した結晶を濾取した。これをクロロホルムに溶解し、飽 10 和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒 を減圧下留去した。残渣をヘキサン/酢酸エチルより再 結晶することにより、化合物 1 1 7 を341mg(収率91%)薄 黄色針状晶として得た。

【0367】融点:191.8~192.2℃

MS-EI m/e : 426(M <sup>+</sup>)

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1688, 1658, 1650, 1514, 1440 NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.74(1H, d, J=15.8Hz), 7. 54 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 94 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 79 (1H, d, J=15.8Hz), 4.66 (2H, s), 4.29 (2H, q, J=6.9Hz), 4.21 (2 20 H, q, J=6. 9Hz), 4. 09 (2H, q, J=6. 9Hz), 4. 04 (3H, s), 1. 38 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 31 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz)

### 【0368】参考例66:

(E)-8-(4- カルボキシメトキシスチリル)-1,3-ジエチル -7- メチルキサンチン (化合物118) 参考例65で得られた化合物117の200mg(0.47ミリモ ル)をテトラヒドロフラン4m1、エタノール4m1 および 水2ml の混合溶媒に懸濁し、これに水酸化リチウム・一 水和物98mg(2.34 ミリモル) を加え、室温で1時間攪拌 した。反応液に2N塩酸を加え、クロロホルムで抽出 し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去し た。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出 溶媒;クロロホルム/メタノール/酢酸)で精製するこ とにより、化合物118を40mg (収率21%)薄黄色固体と して得た。

【0369】融点:267.5~269.0℃

MS-EI m/e : 398(M <sup>+</sup>)

30

IR(KBr)  $v \max(cm^{-1})$ : 1684, 1653, 1647, 1515 NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.74 (2H, d, J=8.6Hz),

7. 62 (1H, d, J=15. 8Hz), 7. 20 (1H, d, J=15. 8Hz), 6. 96 (2H, 40 d, J=8.6Hz), 4.70(2H, s), 4.07(2H, q, J=6.9Hz), 4.01(3 H, s), 3. 92 (2H, q, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 13 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0370】参考例67:

(E)-1,3-ジエチル-8-(3-フェノキシスチリル) キサンチ ン(化合物119)

5,6-ジアミノ-1,3- ジエチルウラシル3.00g(15.1 ミリ モル) および3-フェノキシ桂皮酸4.00g(16.7 ミリモ ル) を用い、実施例1とほぼ同様の操作を行った。得ら

れる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することによ

り、化合物119を3.82g (収率63%) 黄色針状晶として 得た。

【0371】融点 241.4~243.4℃

元素分析値: CasHaN<sub>4</sub>O<sub>3</sub> として

理論値(%): C 68.64, H 5.51, N 13.92 実測値(%): C 68.26, H 5.59, N 13.79

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1640, 1579, 1492, 1265 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.52(1H, brs), 7.87 (1H, d, J=2. OHz), 7.63(1H, dd, J=8.4, 2. OHz), 7.56(1H, d, J=16. 3Hz), 7. 16 (1H, d, J=8. 4Hz), 6. 95 (1H, d, J=16. 3H z), 4.06 (2H, q, J=6.9Hz), 3.93 (2H, q, J=6.9Hz), 3.89 (3 H, s), 1.26 (3H, t, J=6.9Hz), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

### 【0372】参考例68:

(E)-1,3-ジエチル-7- メチル-8-(3-フェノキシスチリ ル) キサンチン (化合物120)

化合物1の代わりに参考例67で得られた化合物119 の2.00g (4.97ミリモル)を用い、実施例2とほぼ同様 の操作を行った。得られる粗結晶をヘキサン/酢酸エチ ルより再結晶することにより、化合物120を1.78g (収率86%) 黄色針状晶として得た。

【0373】融点:205.1~205.9℃

元素分析値: CallaNaOa として

理論値(%): C 69.22, H 5.81, N 13.45 実測値(%): C 69.02, H 5.80, N 13.48

IR (KBr)  $\nu \max (cm^{-1})$ : 1692, 1652, 1492, 1241 NMR (CDC1<sub>3</sub>;270MHz)  $\delta$  (ppm) : 7.74(1H, d, J=15.8Hz), 7. 40  $\sim$ 6. 98 (9H, m), 6. 88 (1H, d, J=15. 8Hz), 4. 20 (2H, q, J=6.9Hz), 4.09(2H, q, J=6.9Hz), 4.04(3H, s), 1.37(3H, t, J=6.9Hz), 1.26(3H, t, J=6.9Hz)

### 【0374】参考例69:

(E)-1,3-ジエチル-8-(4-ヒドロキシスチリル) キサンチ ン (化合物121)

参考例33で得られた化合物81の500mg(7.02ミリモ ル)を用い、参考例60とほぼ同様の操作を行った。得 \* 110

\* られる粗結晶をジオキサン/水より再結晶することによ り、化合物121を430mg(収率98%)薄黄色針状晶として 得た。

【0375】融点:>270℃

元素分析値: CırllısN.Os として

理論値(%): C 62.57, H 5.56, N 17.17 実測値(%): C 62.60, H 5.50, N 17.07

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1674, 1634, 1520, 1488

NMR (DMSO- $d_6$ ; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 13.34(1H, brs), 9.77 10 (1H, s), 7.56 (1H, d, J=16.2Hz), 7.46 (2H, d, J=8.6Hz), 6. 81 (2H, d, J=8. 6Hz), 6. 80 (1H, d, J=16. 2Hz), 4. 06 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 94 (2H, q, J=6. 9Hz), 1. 26 (3H, t, J=6. 9H z), 1.14 (3H, t, J=6.9Hz)

【0376】参考例70:

(E)-1, 3-ジエチル-8-(4-ヒドロキシ-2, 3- ジメチルスチ リル)-7-メチルキサンチン (化合物122)

実施例10で得られた化合物10の500mg(1.31ミリモ ル)を用い、参考例58とほぼ同様の操作を行った。得 られる粗結晶を2-プロパノールより再結晶することによ り、化合物122を290mg(収率60%) 薄黄色粉末として得 た。

【0377】融点:240.2~242.0℃

 $MS-EI m/e : 368(M^{+})$ 

IR(KBr)  $\nu \max(\text{cm}^{-1})$ : 1683, 1656, 1586, 1460 NMR (DMSO-d<sub>6</sub>; 270MHz)  $\delta$  (ppm) : 10.20(1H, brs), 9.64 (1H, brs), 7.92 (1H, d, J=15.6Hz), 7.57 (1H, d, J=8.7Hz), 6. 97 (1H, d, J=15. 6Hz), 6. 74 (1H, d, J=8. 7Hz), 4. 07 (2H, q, J=6. 9Hz), 3. 99 (3H, s), 3. 91 (2H, q, J=6. 9Hz), 2. 29 (3 H, s), 2. 10 (3H, s), 1. 26 (3H, t, J=6. 9Hz), 1. 13 (3H, t, J= 6.9Hz)

# [0378]

30

【発明の効果】本発明により、キサンチン誘導体または その薬理的に許容される塩を有効成分とする優れたパー キンソン氏病治療剤が提供される。

### フロントページの続き

(51) Int. Cl. <sup>6</sup>	識別記号	庁内整理番号	FΙ		技術表示箇所
A 6 1 K 31/52	AED		A 6 1 K 31/52	AED	
C 0 7 D 473/08			C 0 7 D 473/08		
473/12			473/12		
473/20			473/20		
473/22			473/22		

Ж 審査官 鶴見 秀紀